

明細書

混合触媒を用いた重水素化方法

技術分野

[0001] 本発明は、活性化された触媒を用いて行われる芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化方法に関する。

背景技術

[0002] 重水素化(ジュウテリウム化及びトリチウム化)された化合物は、種々の目的に有用であるとされている。例えば、ジュウテリウム化された化合物は、反応機構及び物質代謝などの解明に非常に有用であり、標識化合物として広く利用されており、また、該化合物は、その同位体効果によって化合物自体の安定性や性質が変化することから、医薬品、農薬品、有機EL材料等として有用であるとされている。また、トリチウム化された化合物は、医薬品等の吸収、分布、血中濃度、排泄、代謝等を動物実験等で調査する際の標識化合物として有用であるとされている。そのため、近年、これらの分野に於いても重水素化(ジュウテリウム化及びトリチウム化)された化合物に関する研究が盛んに行われている。

[0003] 従来、このような重水素化された化合物を得るために様々な方法が用いられているが、中でも芳香環や複素環を有する化合物を重水素化する方法として、本発明者等は、芳香環を有する化合物を、活性化された白金カーボンの共存下で重水と反応させる方法や、複素環を有する化合物を、活性化されたパラジウムカーボン又は白金カーボンの共存下、重水と反応させる方法を開発した(特許文献1及び特許文献2)。

。

[0004] 特許文献1:国際公開番号WO2004/011400

特許文献2:国際公開番号WO2004/046066

発明の開示

発明が解決しようとする課題

[0005] 本発明は、より重水素化率の高い、芳香環或いは複素環を有する化合物を得ることが可能な重水素化方法を提供することを課題とする。

課題を解決するための手段

[0006] 本発明は、芳香環及び／又は複素環を有する化合物を、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒の共存下、重水素源と反応させることを特徴とする、芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化方法、の発明である。

発明の効果

[0007] 本発明の重水素化方法によれば、例えば芳香環や複素環上の水素原子、芳香環や複素環に結合するアルキレン鎖が有する水素原子やアルキルアミノ基等の置換基が有する水素原子の重水素化率が高い化合物を容易に得ることが可能となる。中でも特に、本発明の重水素化方法によれば、従来の方法では重水素化率を上げることが困難であるとされていた、芳香環に結合する置換基に対する芳香環上のオルト位の水素原子や、複素環上の、置換基が結合する炭素原子の隣の炭素原子が有する水素原子を、極めて効率よく重水素化することが可能となる。

発明を実施するための最良の形態

[0008] 本発明に於いて、重水素とはジュウテリウム(D)又はトリチウム(T)のことを意味し、重水素化とはジュウテリウム化及びトリチウム化のことを意味する。また、本明細書に於いては、芳香環及び／又は複素環を有する化合物が有する水素原子が重水素原子に置換された比率を重水素化率とする。

[0009] 本発明の重水素化方法に於いて、芳香環を有する化合物としては、芳香環に水素原子を1つ以上有しているものであればよく、その様な化合物として、例えば置換基を有していてもよい芳香環が挙げられる。

[0010] 置換基を有していてもよい芳香環の芳香環としては、単環でも縮合多環でもよく、縮合多環の場合には芳香環同士或いは芳香環と脂肪族環とが、直鎖状、分枝状或いは環状に縮合していてもよく、それら縮合多環は平面構造でも或いは立体構造をとるものでもよい。

[0011] また、置換基を有する芳香環の置換基の数は、通常1～5個、好ましくは1～2個、より好ましくは1個である。

[0012] 上記した如き芳香環の具体例としては、例えばベンゼン、ナフタレン、アントラセン、フェナントレン、9,10-ジヒドロアントラセン、ナフタセン、ペンタフェン、ペンタセン、ヘキサフェン、ヘキサセン、ヘプタフェン、ヘプタセン、トリナフチレン、1,4-ジヒドロナフタレン、ピレン、トリフェニレン、ビフェニレン、インデン、インダン、インダセン、フェナレン、フルオレン、アセナフテン、アセナフチレン、フルオランテン、テトラフェニレン、コラントレン、アセフェナントリレン、アセアントリレン、シクロペンタフェナントレン、クリセン、ピセン、プレイアデン、ルビセン、ピラントレン、コロネン、ペリレン、ルブレン、ジベンゾフェナントレン、1,2-ジベンゾ-1, 3-シクロヘプタジエン、オバレン等が挙げられる。

[0013] 置換基を有していてもよい芳香環の置換基としては、例えばハロゲン原子、ヒドロキシル基、メルカプト基、オキソ基、チオキソ基、カルボキシル基、スルホ基、スルフィノ基、スルフェノ基、ホスフィノ基、ホスフィノイル基、ホルミル基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基等、例えば更に置換基を有していてもよい、アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルキルホスフィノイル基、アリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシスルホニル基、アリールオキシスルホニル基、アシル基、アシルオキシ基、スルホニル基、スルホニルオキシ基等が挙げられる。

[0014] 上記アルキル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1~20、好ましくは1~15、より好ましくは1~10、更に好ましくは1~6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ネオペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、sec-ヘキシル基、tert-ヘキシル基、ネオヘキシル基、3-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基、1,2-ジメチルブチル基、n-ヘプチル基、イソヘプチル基、sec-ヘプチル基、tert-ヘプチル基、ネオヘプチル基、n-オクチル基、イソオクチル基、sec-オ

クチル基、tert-オクチル基、ネオオクチル基、n-ノニル基、イソノニル基、sec-ノニル基、tert-ノニル基、ネオノニル基、n-デシル基、イソデシル基、sec-デシル基、tert-デシル基、ネオデシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、ペンタデシル基、ヘキサデシル基、ヘptaデシル基、オクタデシル基、ノナデシル基、イコシル基、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基、シクロノニル基、シクロデシル基、シクロウンデシル基、シクロドデシル基、シクロトリデシル基、シクロテトラデシル基、シクロペンタデシル基、シクロヘキサデシル基、シクロヘptaデシル基、シクロオクタデシル基、シクロノナデシル基、シクロイコシル基等が挙げられる。

[0015] アルケニル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基のうち炭素数が2以上のものの鎖中に炭素-炭素二重結合が1つ以上含まれている、通常炭素数2~20、好ましくは2~10、より好ましくは2~6のものが挙げられ、具体的には、例えばビニル基、アリル基、1-プロペニル基、イソプロペニル基、3-ブテニル基、2-ブテニル基、1-ブテニル基、1,3-ブタジエニル基、4-ペントエニル基、3-ペントエニル基、2-ペントエニル基、1-ペントエニル基、1,3-ペントジエニル基、2,4-ペントジエニル基、1,1-ジメチル-2-プロペニル基、1-エチル-2-プロペニル基、1,2-ジメチル-1-プロペニル基、1-メチル-1-ブテニル基、5-ヘキセニル基、4-ヘキセニル基、2-ヘキセニル基、1-ヘキセニル基、1-メチル-1-ヘキセニル基、2-メチル-2-ヘキセニル基、3-メチル-1,3-ヘキサジエニル基、1-ヘプテニル基、2-オクテニル基、3-ノネニル基、4-デセニル基、1-ドデセニル基、1-テトラデセニル基、1-ヘキサデセニル基、1-オクタデセニル基、1-イコセニル基、1-シクロプロペニル基、2-シクロペンテニル基、2,4-シクロペントジエニル基、1-シクロヘキセニル基、2-シクロヘキセニル基、3-シクロヘキセニル基、2-シクロヘプテニル基、2-シクロノネニル基、3-シクロデセニル基、2-シクロトリデセニル基、1-シクロヘキサデセニル基、1-シクロオクタデセニル基、1-シクロイコセニル基等が挙げられる。

[0016] アリール基としては、通常炭素数6~14、好ましくは6~10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニル基、ナフチル基、アントリル基等が挙げられる。

[0017] アラルキル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルキル基中の

水素原子を上記アリール基で置換した通常炭素数7～34、好ましくは7～20、より好ましくは7～15のものが挙げられ、具体的には、例えばベンジル基、フェニルエチル基、フェニルプロピル基、フェニルプチル基、フェニルペンチル基、フェニルヘキシル基、フェニルヘプチル基、フェニルオクチル基、フェニルノニル基、フェニルデシル基、フェニルウンデシル基、フェニルドデシル基、フェニルトリデシル基、フェニルテトラデシル基、フェニルペンタデシル基、フェニルヘキサデシル基、フェニルヘptaデシル基、フェニルオクタデシル基、フェニルノナデシル基、フェニルイコシル基、ナフチルエチル基、ナフチルプロピル基、ナフチルプチル基、ナフチルペンチル基、ナフチルヘキシル基、ナフチルヘプチル基、ナフチルオクチル基、ナフチルノニル基、ナフチルデシル基、ナフチルウンデシル基、ナフチルドデシル基、ナフチルトリデシル基、ナフチルテトラデシル基、ナフチルペンタデシル基、ナフチルヘキサデシル基、ナフチルヘptaデシル基、ナフチルオクタデシル基、ナフチルノナデシル基、ナフチルイコシル基、アントリルエチル基、アントリルプロピル基、アントリルプチル基、アントリルペンチル基、アントリルヘキシル基、アントリルオクチル基、アントリルノニル基、アントリルデシル基、アントリルウンデシル基、アントリルドデシル基、アントリルトリデシル基、アントリルテトラデシル基、アントリルペンタデシル基、アントリルヘキサデシル基、アントリルヘptaデシル基、アントリルオクタデシル基、アントリルノナデシル基、アントリルイコシル基、フェナントリルエチル基、フェナントリルプロピル基、フェナントリルプチル基、フェナントリルペンチル基、フェナントリルヘキシル基、フェナントリルヘプチル基、フェナントリルオクチル基、フェナントリルノニル基、フェナントリルデシル基、フェナントリルウンデシル基、フェナントリルドデシル基、フェナントリルトリデシル基、フェナントリルテトラデシル基、フェナントリルペンタデシル基、フェナントリルヘキサデシル基、フェナントリルヘptaデシル基、フェナントリルオクタデシル基、フェナントリルノナデシル基、フェナントリルイコシル基等が挙げられる。

[0018] アルコキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、イソブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基、n-ペンチルオキシ基、イソ

ペンチルオキシ基、sec-ペンチルオキシ基、tert-ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、n-ヘキシルオキシ基、イソヘキシルオキシ基、sec-ヘキシルオキシ基、tert-ヘキシルオキシ基、ネオヘキシルオキシ基、ヘプチルオキシ基、オクチルオキシ基、ノニルオキシ基、デシルオキシ基、ウンデシルオキシ基、テトラデシルオキシ基、ヘキサデシルオキシ基、ヘptaデシルオキシ基、ノナデシルオキシ基、イコシルオキシ基、シクロヘキシルオキシ基、シクロオクチルオキシ基、シクロデシルオキシ基、シクロノナデシルオキシ基等が挙げられる。

[0019] アリールオキシ基としては、通常炭素数6ー14、好ましくは6ー10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェノキシ基、ナフチルオキシ基、アントリルオキシ基等が挙げられる。

[0020] アルキルチオ基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子が硫黄原子に置き換わった、通常炭素数1ー20、好ましくは1ー15、より好ましくは1ー10、更に好ましくは1ー6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルチオ基、エチルチオ基、n-プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、n-ブチルチオ基、イソブチルチオ基、sec-ブチルチオ基、tert-ブチルチオ基、n-ペンチルチオ基、イソペンチルチオ基、sec-ペンチルチオ基、tert-ペンチルチオ基、ネオペンチルチオ基、n-ヘキシルチオ基、イソヘキシルチオ基、sec-ヘキシルチオ基、tert-ヘキシルチオ基、ネオヘキシルチオ基、ヘプチルチオ基、オクチルチオ基、ノニルチオ基、デシルチオ基、ウンデシルチオ基、ドデシルチオ基、トリデシルチオ基、テトラデシルチオ基、ペントデシルチオ基、ヘキサデシルチオ基、ヘptaデシルチオ基、オクタデシルチオ基、ノナデシルチオ基、イコシルチオ基、シクロヘキシルチオ基、シクロデシルチオ基、シクロヘptaデシルチオ基等が挙げられる。

[0021] アリールチオ基としては、上記アルキルチオ基のアルキル基部分を上記アリール基で置換したものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルチオ基、ナフチルチオ基、アントリルチオ基等が挙げられる。

[0022] アルキルスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1ー20、好ましくは1ー15、より好ましくは1ー10、更に好ましくは1ー6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、sec-ブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、n-ペンチルスルホニル基、イソペンチルスルホニル基、sec-ペンチルスルホニル基、tert-ペンチルスルホニル基、ネオペンチルスルホニル基、n-ヘキシルスルホニル基、イソヘキシルスルホニル基、sec-ヘキシルスルホニル基、tert-ヘキシルスルホニル基、ネオヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、ノニルスルホニル基、デシルスルホニル基、ウンデシルスルホニル基、ドデシルスルホニル基、トリデシルスルホニル基、テトラデシルスルホニル基、ペントデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、ヘptaデシルスルホニル基、オクタデシルスルホニル基、ノナデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基、シクロヘptaデシルスルホニル基等が挙げられる。

ルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、sec-ブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、n-ペンチルスルホニル基、イソペンチルスルホニル基、sec-ペンチルスルホニル基、tert-ペンチルスルホニル基、ネオペンチルスルホニル基、n-ヘキシルスルホニル基、イソヘキシルスルホニル基、sec-ヘキシルスルホニル基、tert-ヘキシルスルホニル基、ネオヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、ノニルスルホニル基、デシルスルホニル基、ウンデシルスルホニル基、テトラデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、ヘプタデシルスルホニル基、ノナデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロオクチルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基、シクロノナデシルスルホニル基等が挙げられる。

[0023] アリールスルホニル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

[0024] アルキルスルフィニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルフィニル基、エチルスルフィニル基、n-プロピルスルフィニル基、イソプロピルスルフィニル基、n-ブチルスルフィニル基、イソブチルスルフィニル基、sec-ブチルスルフィニル基、tert-ブチルスルフィニル基、n-ペンチルスルフィニル基、ネオペンチルスルフィニル基、sec-ペンチルスルフィニル基、tert-ペンチルスルフィニル基、ネオペンチルスルフィニル基、n-ヘキシルスルフィニル基、イソヘキシルスルフィニル基、sec-ヘキシルスルフィニル基、tert-ヘキシルスルフィニル基、ネオヘキシルスルフィニル基、ヘプチルスルフィニル基、オクチルスルフィニル基、ノニルスルフィニル基、デシルスルフィニル基、ウンデシルスルフィニル基、ドデシルスルフィニル基、トリデシルスルフィニル基、テトラデシルスルフィニル基、ペントデシルスルフィニル基、ヘキサデシルスルフィニル基、ヘプタデシルスルフィニル基、オクタデシルスルフィニル基、ノナデシルスルフィニル基、イコシルスルフィニル基、シクロヘキシルスルフィニル基、シクロオクチルスルフィニル基、シクロデシルスルフィニル基、シクロノナデシルスルフィニル基等が挙げられる。

[0025] アリールスルフィニル基としては、上記アルキルスルフィニル基のアルキル基部分が上記アリール基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルフィニル基、ナフチルスルフィニル基、アントリルスルフィニル基等が挙げられる。

[0026] アルキルホスフィノ基としては、ホスフィノ基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記アルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフィノ基、エチルホスフィノ基、n-プロピルホスフィノ基、イソプロピルホスフィノ基、n-ブチルホスフィノ基、イソブチルホスフィノ基、tert-ブチルホスフィノ基、ペンチルホスフィノ基、ヘキシルホスフィノ基、ヘプチルホスフィノ基、オクチルホスフィノ基、ノニルホスフィノ基、デシルホスフィノ基、ウンデシルホスフィノ基、ドデシルホスフィノ基、トリデシルホスフィノ基、テトラデシルホスフィノ基、ペンタデシルホスフィノ基、ヘキサデシルホスフィノ基、ヘptaデシルホスフィノ基、オクタデシルホスフィノ基、ノナデシルホスフィノ基、イコシルホスフィノ基、シクロペンチルホスフィノ基、シクロヘキシルホスフィノ基、シクロヘプチルホスフィノ基、ジメチルホスフィノ基、エチルメチルホスフィノ基、ジエチルホスフィノ基、メチルプロピルホスフィノ基、ジプロピルホスフィノ基、エチルヘキシルホスフィノ基、ジブチルホスフィノ基、ヘプチルメチルホスフィノ基、メチルオクチルホスフィノ基、デシルメチルホスフィノ基、ドデシルエチルホスフィノ基、メチルペンタデシルホスフィノ基、エチルオクタデシルホスフィノ基、シクロペンチルメチルホスフィノ基、シクロヘキシルメチルホスフィノ基、シクロヘキシルエチルホスフィノ基、シクロヘキシルプロピルホスフィノ基、シクロヘキシルブチルホスフィノ基、ジシクロヘキシルホスフィノ基等が挙げられる。

[0027] アリールホスフィノ基としては、ホスフィノ基の水素原子の1つ又は2つが上記アリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフィノ基、ジフェニルホスフィノ基、ナフチルホスフィノ基、アントリルホスフィノ基等が挙げられる。

[0028] アルキルホスフィノイル基としては、ホスフィノイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記アルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフィノイル基、エチルホスフィノイル基、n-プロピルホスフィノイル基、イソプロピルホスフィノイル基、n-ブチルホスフィノイル基、イソブチルホスフィノイル基、sec-ブチルホスフィノイル基、tert-ブチルホスフィノイル基、ペンチルホスフィノイル基、ヘキシルホ

スフィノイル基、ヘプチルホスフィノイル基、オクチルホスフィノイル基、ノニルホスフィノイル基、デシルホスフィノイル基、ウンデシルホスフィノイル基、ドデシルホスフィノイル基、トリデシルホスフィノイル基、テトラデシルホスフィノイル基、ペンタデシルホスフィノイル基、ヘキサデシルホスフィノイル基、ヘptaデシルホスフィノイル基、オクタデシルホスフィノイル基、ノナデシルホスフィノイル基、イコシルホスフィノイル基、シクロヘンチルホスフィノイル基、シクロヘキシルホスフィノイル基、シクロヘプチルホスフィノイル基、シクロヘキシルホスフィノイル基、ジメチルホスフィノイル基、エチルメチルホスフィノイル基、ジエチルホスフィノイル基、メチルプロピルホスフィノイル基、ジプロピルホスフィノイル基、エチルヘキシルホスフィノイル基、ジブチルホスフィノイル基、ヘプチルメチルホスフィノイル基、メチルオクチルホスフィノイル基、デシルメチルホスフィノイル基、ドデシルエチルホスフィノイル基、メチルペンタデシルホスフィノイル基、エチルオクタデシルホスフィノイル基、シクロヘキシルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルプロピルホスフィノイル基、シクロヘキシルブチルホスフィノイル基、ジシクロヘキシルホスフィノイル基等が挙げられる。

[0029] アリールホスフィノイル基としては、ホスフィノイル基の水素原子の1つ又は2つが上記アリール基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフィノイル基、ジフェニルホスフィノイル基、ナフチルホスフィノイル基、アントリルホスフィノイル基等が挙げられる。

[0030] アルキルアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが夫々独立して上記アルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルアミノ基、エチルアミノ基、n-プロピルアミノ基、イソプロピルアミノ基、n-ブチルアミノ基、イソブチルアミノ基、sec-ブチルアミノ基、tert-ブチルアミノ基、ペンチルアミノ基、ヘキシルアミノ基、ヘプチルアミノ基、オクチルアミノ基、ノニルアミノ基、デシルアミノ基、ウンデシルアミノ基、ドデシルアミノ基、トリデシルアミノ基、テトラデシルアミノ基、ペンタデシルアミノ基、ヘキサデシルアミノ基、ヘptaデシルアミノ基、オクタデシルアミノ基、ノナデシルアミノ基、イコシルアミノ基、シクロヘンチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、シクロヘプチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、メチルプロピルアミノ基、ジプロピルアミノ基、エチルヘキシルアミノ基、ジブチルアミノ基、ヘ

プチルメチルアミノ基、メチルオクチルアミノ基、デシルメチルアミノ基、ドデシルエチルアミノ基、メチルペントデシルアミノ基、エチルオクタデシルアミノ基、シクロpentチルメチルアミノ基、シクロヘキシルメチルアミノ基、シクロヘキシルエチルアミノ基、シクロヘキシルプロピルアミノ基、シクロヘキシルプチルアミノ基、ジシクロヘキシルアミノ基等が挙げられる。

[0031] アリールアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが上記アリール基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ナフチルアミノ基、アントリルアミノ基等が挙げられる。

[0032] アルコキシカルボニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にカルボニル基が結合した、通常炭素数2~21、好ましくは2~15、より好ましくは2~10、更に好ましくは2~6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボニル基、n-ブトキシカルボニル基、イソブトキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニル基、tert-ブトキシカルボニル基、n-ペンチルオキシカルボニル基、イソペンチルオキシカルボニル基、sec-ペンチルオキシカルボニル基、tert-ペンチルオキシカルボニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、シクロヘプチルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、デシルオキシカルボニル基、シクロデシルオキシカルボニル基、ウンデシルオキシカルボニル基、トリデシルオキシカルボニル基、テトラデシルオキシカルボニル基、ペンタデシルオキシカルボニル基、ヘキサデシルオキシカルボニル基、オクタデシルオキシカルボニル基、ノナデシルオキシカルボニル基、イコシルオキシカルボニル基、シクロペンチルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、シクロオクチルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0033] アリールオキシカルボニル基としては、通常炭素数7~15、好ましくは7~11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシカルボニル基、ナフチルオキシカルボニル基、アントリルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0034] アルコキシスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にスルホニル基が結合した、通常炭素数2～21、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシスルホニル基、エトキシスルホニル基、n-プロポキシスルホニル基、インプロポキシスルホニル基、n-ブトキシスルホニル基、イソブトキシスルホニル基、sec-ブトキシスルホニル基、tert-ブトキシスルホニル基、n-ペンチルオキシスルホニル基、イソペンチルオキシスルホニル基、sec-ペンチルオキシスルホニル基、tert-ペンチルオキシスルホニル基、ネオペンチルオキシスルホニル基、ヘキシルオキシスルホニル基、シクロヘキシルオキシスルホニル基、ヘプチルオキシスルホニル基、シクロヘプチルオキシスルホニル基、オクチルオキシスルホニル基、ノニルオキシスルホニル基、デシルオキシスルホニル基、シクロデシルオキシスルホニル基、ウンデシルオキシスルホニル基、ドデシルオキシスルホニル基、トリデシルオキシスルホニル基、テトラデシルオキシスルホニル基、ペンタデシルオキシスルホニル基、ヘキサデシルオキシスルホニル基、ヘptaデシルオキシスルホニル基、シクロヘptaデシルオキシスルホニル基、オクタデシルオキシスルホニル基、ノナデシルオキシスルホニル基、イコシルオキシスルホニル基、シクロペンチルオキシスルホニル基、シクロオクチルオキシスルホニル基、シクロヘプタデシルオキシスルホニル基等が挙げられる。

[0035] アリールオキシスルホニル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシスルホニル基、ナフチルオキシスルホニル基、アントリルオキシスルホニル基等が挙げられる。

[0036] アシル基としては、脂肪族カルボン酸及び芳香族カルボン酸由來のものが挙げられる。

[0037] 脂肪族カルボン酸由來のアシル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2～20、好ましくは炭素数2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばアセチル基、プロピオニル基、ブチリル基、イソブチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基、ヘキサノイル基、ヘptaノイル基、オクタノイル基、デカノイル基、ラウロイル基、ミリストイル基、パルミトイyl基、ステアロイル基、イコサノイル基、ア

クリロイル基、メタクリロイル基、クロトノイル基、オレオイル基等が挙げられる。

[0038] 芳香族カルボン酸由来のアシル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばベンゾイル基、ナフトイル基、アントロイル基等が挙げられる。

[0039] アシルオキシ基としては、上記カルボン酸由来のアシル基に更に-O-が結合したカルボン酸由来のものが挙げられ、例えば脂肪族カルボン酸由来及び芳香族カルボン酸由来のアシルオキシ基が挙げられる。

[0040] 脂肪族カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2～20、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばアセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、イソブチリルオキシ基、バレリルオキシ基、イソバレリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ヘキサノイルオキシ基、ヘプタノイルオキシ基、オクタノイルオキシ基、デカノイルオキシ基、ラウロイルオキシ基、ミリストイルオキシ基、パルミトイールオキシ基、ステアロイルオキシ基、イコサノイルオキシ基、アクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、クロトノイルオキシ基、オレオイルオキシ基、シクロヘキサノイルオキシ基、シクロデカノイルオキシ基等が挙げられる。

[0041] 芳香族カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばベンゾイルオキシ基、ナフトイルオキシ基、アントロイルオキシ基等が挙げられる。

[0042] スルホニル基としては、脂肪族スルホン酸由来及び芳香族スルホン酸由来のものが挙げられる。

[0043] 脂肪族スルホン酸由来のスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、sec-ブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、ペンチルスルホニル基、ヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニ

ル基、ノニルスルホニル基、デシルスルホニル基、ウンデシルスルホニル基、ドデシルスルホニル基、トリデシルスルホニル基、テトラデシルスルホニル基、ペンタデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、ヘプタデシルスルホニル基、オクタデシルスルホニル基、ノナデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基等が挙げられる。

[0044] 芳香族スルホン酸由来のスルホニル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

[0045] スルホニルオキシ基としては、上記スルホン酸由来のスルホニル基に更に-O-が結合したスルホン酸由来のものが挙げられ、例えば脂肪族スルホン酸由来及び芳香族スルホン酸由来のものが挙げられる。

[0046] 脂肪族スルホン酸由来のスルホニルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニルオキシ基、エチルスルホニルオキシ基、n-プロピルスルホニルオキシ基、イソプロピルスルホニルオキシ基、n-ブチルスルホニルオキシ基、イソブチルスルホニルオキシ基、sec-ブチルスルホニルオキシ基、tert-ブチルスルホニルオキシ基、ペンチルスルホニルオキシ基、ヘキシルスルホニルオキシ基、ヘプチルスルホニルオキシ基、オクチルスルホニルオキシ基、ノニルスルホニルオキシ基、デシルスルホニルオキシ基、ウンデシルスルホニルオキシ基、ドデシルスルホニルオキシ基、トリデシルスルホニルオキシ基、テトラデシルスルホニルオキシ基、ペンタデシルスルホニルオキシ基、ヘキサデシルスルホニルオキシ基、オクタデシルスルホニルオキシ基、ノナデシルスルホニルオキシ基、イコシルスルホニルオキシ基、シクロペンチルスルホニルオキシ基、シクロヘキシルスルホニルオキシ基等が挙げられる。

[0047] 芳香族スルホン酸由来のスルホニルオキシ基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニルオキシ基、ナフチルスルホニルオキシ基、アントリルスルホニルオキシ基等が挙げられる。

[0048] ハロゲン原子としては、例えば塩素原子、臭素原子、フッ素原子、ヨウ素原子等が

挙げられ、中でも塩素が好ましい。

[0049] また、カルボキシル基、スルホ基、スルフィノ基、スルフェノ基、ホスフィノ基及びホスフィノイル基は、それらの基が有する水素原子が、例えばナトリウム、カリウム、リチウム等のアルカリ金属原子に置換されたものも含む。

[0050] 本発明に係る置換基を有していてもよい芳香環の置換基である、上記アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルキルホスフィノイル基、アリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシスルホニル基、アリールオキシスルホニル基、アシル基及びアシルオキシ基が更に有していてもよい置換基としては、例えばアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、水酸基、アルコキシ基、アミノ基、アルキルアミノ基、メルカプト基、アルキルチオ基、ホルミル基、アシル基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルカルバモイル基等が挙げられ、これら置換基は芳香環の置換基に通常1～6個、好ましくは1～4個、より好ましくは1～2個存在していてもよい。

[0051] 本発明に係る芳香環が有する置換基の置換基であるアルキル基、アルケニル基、アリール基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アルキルチオ基、アシル基、カルボキシル基及びアルコキシカルボニル基は、前記芳香環が有する置換基として挙げられる例示と同様のものが挙げられる。

[0052] 本発明に係る芳香環が有する置換基の置換基であるアルキニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルキル基のうち炭素数が2以上のものの鎖中に炭素-炭素三重結合が1つ以上含まれている、通常炭素数2～20、好ましくは2～10、より好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばエテニル基、2-プロピニル基、2-ペンチニル基、2-ノニル-3-ブチニル基、シクロヘキシル-3-イニル、4-オクチニル基、1-メチルデシル-5-イニル基等が挙げられる。

[0053] 本発明に係る芳香環が有する置換基の置換基であるアルキルカルバモイル基としては、カルバモイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記アルキル基で置換

されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルカルバモイル基、エチルカルバモイル基、n-プロピルカルバモイル基、イソプロピルカルバモイル基、n-ブチルカルバモイル基、イソブチルカルバモイル基、sec-ブチルカルバモイル基、tert-ブチルカルバモイル基、ペンチルカルバモイル基、ヘキシルカルバモイル基、ヘプチルカルバモイル基、オクチルカルバモイル基、ノニルカルバモイル基、デシルカルバモイル基、ウンデシルカルバモイル基、ドデシルカルバモイル基、トリデシルカルバモイル基、テトラデシルカルバモイル基、ペントデシルカルバモイル基、ヘキサデシルカルバモイル基、ヘptaデシルカルバモイル基、オクタデシルカルバモイル基、ノナデシルカルバモイル基、イコシルカルバモイル基、シクロヘンチルカルバモイル基、シクロヘキシルカルバモイル基、シクロヘプチルカルバモイル基、ジメチルカルバモイル基、エチルメチルカルバモイル基、ジエチルカルバモイル基、メチルプロピルカルバモイル基、ジプロピルカルバモイル基、エチルヘキシルカルバモイル基、ジブチルカルバモイル基、ヘプチルメチルカルバモイル基、メチルオクチルカルバモイル基、デシルメチルカルバモイル基、ドデシルエチルカルバモイル基、メチルペントデシルカルバモイル基、エチルオクタデシルカルバモイル基、シクロヘンチルメチルカルバモイル基、シクロヘキシルエチルカルバモイル基、シクロヘキシルプロピルカルバモイル基、シクロヘキシルブチルカルバモイル基、ジシクロヘキシルカルバモイル基等が挙げられる。

- [0054] 本発明の重水素化方法に於いて、複素環を有する化合物としては、ヘテロ原子を1個以上、好ましくは1～3個有し、且つ該複素環上に水素原子が1つ以上存在しているものが挙げられる。
- [0055] 複素環が有するヘテロ原子としては、通常、窒素原子、酸素原子、硫黄原子等が挙げられ、中でも窒素原子が好ましい。
- [0056] 上記した如き複素環としては、芳香族性を有していてもよい通常3～20員、好ましくは3～14員、より好ましくは5～10員の単環式複素環又は多環式複素環が挙げられ、単環式複素環の場合には更に5～6員のものが好ましく、多環式複素環の場合は、更に9～10員、特に9員のものが好ましく、これらの環は鎖状、分枝状或いは環状に結合していてもよく、平面構造或いは立体構造をとっていてもよい。

[0057] また、該複素環は、通常1～5個、好ましくは1～2個、より好ましくは1個の置換基を有していてもよい。

[0058] 単環式複素環としては、例えばオキシラン環、アジリジン環等のヘテロ原子1つを有する3員複素環、例えばフラン環、チオフェン環、ピロール環、2H-ピロール環、ピロリン環、2-ピロリン環、ピロリジン環等のヘテロ原子を1つ有する5員複素環、例えば1,3-ジオキソラン環、オキサゾール環、イソオキサゾール環、1,3-オキサゾール環、チアゾール環、イソチアゾール環、1,3-チアゾール環、イミダゾール環、イミダゾリン環、2-イミダゾリン環、イミダゾリジン環、ピラゾール環、ピラゾリン環、3-ピラゾリン環、ピラゾリジン環等のヘテロ原子を2つ有する5員複素環、例えばフラザン環、トリアゾール環、チアジアゾール環、オキサジアゾール環等のヘテロ原子を3つ有する5員複素環、例えばピラン環、2H-ピラン環、ピリジン環、ピペリジン環等のヘテロ原子を1つ有する6員複素環、例えばチオピラン環、ピリダジン環、ピリミジン環、ピラジン環、ピペラジン環、モルホリン環等のヘテロ原子を2つ有する6員複素環、1,2,4-トリアジン環等のヘテロ原子を3つ有する6員複素環等が挙げられる。

[0059] 多環式複素環としては、2～3個の単環式複素環同士が縮合したもの或いは単環式複素環と例えばベンゼン環、ナフタレン環等の芳香族環1～2個が縮合して成る、二環系複素環、三環系複素環等が挙げられる。

[0060] 二環系複素環としては、例えばベンゾフラン環、イソベンゾフラン環、1-ベンゾチオフェン環、2-ベンゾチオフェン環、インドール環、3-インドール環、イソインドール環、インドリジン環、インドリン環、イソインドリン環、2H-クロメン環、クロマン環、イソクロマシン環、1H-2-ベンゾピラン環、キノリン環、イソキノリン環、4H-キノリジン環等のヘテロ原子を1つ有する複素環、例えばベンゾイミダゾール環、ベンゾチアゾール環、1H-インダゾール環、1,8-ナフチリジン環、キノキサリン環、キナゾリン環、キナゾリジン環、シンノリン環、フタラジン環等のヘテロ原子を2つ有する複素環、例えばプリン環、ブテリジン環等のヘテロ原子を4つ有する複素環等が挙げられる。

[0061] 三環系複素環としては、例えばカルバゾール環、4aH-カルバゾール環、キサンテン環、フェナントリジン環、アクリジン環等のヘテロ原子を1つ有する複素環、例えば β -カルボリン環、ペリミジン環、1,7-フェナントロリン環、1,10-フェナントロリン環、チアント

レン環、フェノキサチイン環、フェノキサジン環、フェノチアジン環、フェナジン環等のヘテロ原子を2つ有する複素環等が挙げられる。

[0062] 上記した如き複素環が有していてもよい置換基としては、例えばハロゲン原子、ヒドロキシル基、メルカプト基、オキソ基、チオキソ基、カルボキシル基、スルホ基、スルフィノ基、スルフェノ基、ホスフィノ基、ホスフィノイル基、ホルミル基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基等、例えば更に置換基を有していてもよい、アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルキルホスフィノイル基、アリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシスルホニル基、アリールオキシスルホニル基、アシル基、アシルオキシ基、スルホニル基、スルホニルオキシ基等が挙げられる。

[0063] 上記アルキル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1~20、好ましくは1~15、より好ましくは1~10、更に好ましくは1~6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ネオペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、sec-ヘキシル基、tert-ヘキシル基、ネオヘキシル基、3-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基、1,2-ジメチルブチル基、n-ヘプチル基、イソヘプチル基、sec-ヘプチル基、tert-ヘプチル基、ネオヘプチル基、n-オクチル基、イソオクチル基、sec-オクチル基、tert-オクチル基、ネオオクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、ペントデシル基、ヘキサデシル基、ヘプタデシル基、オクタデシル基、ノナデシル基、イコシル基、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基、シクロノニル基、シクロデシル基、シクロドデシル基、シクロウンデシル基、シクロトリデシル基、シクロテトラデシル基、シクロペンタデシル基、シクロヘキサデシル基、シクロヘプタデシル基、シクロオクタデシル基、シクロノナデシル基、シクロイコシル基等が挙げられる。

[0064] アルケニル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基のうち炭素数が2以上のものの鎖中に炭素-炭素二重結合が1つ以上含まれている、通常炭素数2~20、好ましくは2~10、より好ましくは2~6のものが挙げられ、具体的には、例えばビニル基、アリル基、1-プロペニル基、イソプロペニル基、3-ブテニル基、2-ブテニル基、1-ブテニル基、1,3-ブタジエニル基、4-ペンテニル基、3-ペンテニル基、2-ペンテニル基、1-ペンテニル基、1,3-ペンタジエニル基、2,4-ペンタジエニル基、1,1-ジメチル-2-プロペニル基、1-エチル-2-プロペニル基、1,2-ジメチル-1-プロペニル基、1-メチル-1-ブテニル基、5-ヘキセニル基、4-ヘキセニル基、2-ヘキセニル基、1-ヘキセニル基、1-メチル-1-ヘキセニル基、2-メチル-2-ヘキセニル基、3-メチル-1,3-ヘキサジエニル基、1-ヘプテニル基、2-オクテニル基、3-ノネニル基、4-デセニル基、1-ドデセニル基、1-テトラデセニル基、1-ヘキサデセニル基、1-オクタデセニル基、1-イコセニル基、1-シクロプロペニル基、2-シクロペンテニル基、2,4-シクロペントジエニル基、1-シクロヘキセニル基、2-シクロヘキセニル基、3-シクロヘキセニル基、2-シクロヘプテニル基、2-シクロノネニル基、3-シクロデセニル基、2-シクロトリデセニル基、1-シクロヘキサデセニル基、1-シクロオクタデセニル基、1-シクロイコセニル基等が挙げられる。

[0065] アリール基としては、通常炭素数6~14、好ましくは6~10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニル基、ナフチル基、アントリル基等が挙げられる。

[0066] アラルキル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基中の水素原子を上記アリール基で置換した通常炭素数7~34、好ましくは7~20、より好ましくは7~15のものが挙げられ、具体的には、例えばベンジル基、フェニルエチル基、フェニルプロピル基、フェニルブチル基、フェニルペンチル基、フェニルヘキシル基、フェニルヘプチル基、フェニルオクチル基、フェニルノニル基、フェニルデシル基、フェニルドデシル基、フェニルウンデシル基、フェニルトリデシル基、フェニルテトラデシル基、フェニルペントデシル基、フェニルヘキサデシル基、フェニルヘプタデシル基、フェニルオクタデシル基、フェニルノナデシル基、フェニルイコシル基、ナフチルエチル基、ナフチルプロピル基、ナフチルブチル基、ナフチルペンチル基、ナフチルヘキシル基、ナフチルヘプチル基、ナフチルオクチル基、ナフチルノニル基、ナフ

チルデシル基、ナフチルドデシル基、ナフチルウンデシル基、ナフチルトリデシル基、ナフチルテトラデシル基、ナフチルペントデシル基、ナフチルヘキサデシル基、ナフチルヘプタデシル基、ナフチルオクタデシル基、ナフチルノナデシル基、ナフチルイコシル基、アントリルエチル基、アントリルプロピル基、アントリルブチル基、アントリルペンチル基、アントリルヘキシル基、アントリルヘプチル基、アントリルオクチル基、アントリルノニル基、アントリルデシル基、アントリルドデシル基、アントリルウンデシル基、アントリルトリデシル基、アントリルテトラデシル基、アントリルペントデシル基、アントリルヘキサデシル基、アントリルヘプタデシル基、アントリルオクタデシル基、アントリルノナデシル基、アントリルイコシル基、フェナントリルエチル基、フェナントリルプロピル基、フェナントリルブチル基、フェナントリルペンチル基、フェナントリルヘキシル基、フェナントリルヘプチル基、フェナントリルオクチル基、フェナントリルノニル基、フェナントリルデシル基、フェナントリルドデシル基、フェナントリルウンデシル基、フェナントリルトリデシル基、フェナントリルテトラデシル基、フェナントリルペントデシル基、フェナントリルヘキサデシル基、フェナントリルヘプタデシル基、フェナントリルオクタデシル基、フェナントリルノナデシル基、フェナントリルイコシル基等が挙げられる。

[0067] アルコキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロピルオキシ基、ブトキシ基、イソブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基、n-ペンチルオキシ基、イソペンチルオキシ基、sec-ペンチルオキシ基、tert-ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、n-ヘキシルオキシ基、イソヘキシルオキシ基、sec-ヘキシルオキシ基、tert-ヘキシルオキシ基、ネオヘキシルオキシ基、ヘプチルオキシ基、オクチルオキシ基、ノニルオキシ基、デシルオキシ基、ウンデシルオキシ基、トリデシルオキシ基、テトラデシルオキシ基、ペントデシルオキシ基、ヘキサデシルオキシ基、ヘプタデシルオキシ基、オクタデシルオキシ基、ノナデシルオキシ基、イコシルオキシ基、シクロヘキシルオキシ基、シクロオクチルオキシ基、シクロデシルオキシ基、シクロノナデシルオキシ基等が挙げられる。

[0068] アリールオキシ基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ

、具体的には、例えばフェノキシ基、ナフチルオキシ基、アントリルオキシ基等が挙げられる。

[0069] アルキルチオ基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子が硫黄原子に置き換わった、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルチオ基、エチルチオ基、n-プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、n-ブチルチオ基、イソブチルチオ基、sec-ブチルチオ基、tert-ブチルチオ基、n-ペンチルチオ基、イソペンチルチオ基、sec-ペンチルチオ基、tert-ペンチルチオ基、ネオペンチルチオ基、n-ヘキシルチオ基、イソヘキシルチオ基、sec-ヘキシルチオ基、tert-ヘキシルチオ基、ネオヘキシルチオ基、ヘプチルチオ基、オクチルチオ基、ノニルチオ基、デシルチオ基、ウンデシルチオ基、ドデシルチオ基、トリデシルチオ基、テトラデシルチオ基、ペンタデシルチオ基、ヘキサデシルチオ基、ヘプタデシルチオ基、オクタデシルチオ基、ノナデシルチオ基、イコシルチオ基、シクロヘキシルチオ基、シクロデシルチオ基、シクロヘプタデシルチオ基等が挙げられる。

[0070] アリールチオ基としては、上記アルキルチオ基のアルキル基部分を上記アリール基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルチオ基、ナフチルチオ基、アントリルチオ基等が挙げられる。

[0071] アルキルスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、sec-ブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、n-ペンチルスルホニル基、イソペンチルスルホニル基、sec-ペンチルスルホニル基、tert-ペンチルスルホニル基、ネオペンチルスルホニル基、n-ヘキシルスルホニル基、イソヘキシルスルホニル基、sec-ヘキシルスルホニル基、tert-ヘキシルスルホニル基、ネオヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、ノニルスルホニル基、デシルスルホニル基、ウンデシルスルホニル基、テトラデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、ヘプタデシルスルホニル基、ノナデシルスルホニル基、イコシルス

ルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロオクチルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基、シクロノナデシルスルホニル基等が挙げられる。

[0072] アリールスルホニル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

[0073] アルキルスルフィニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルフィニル基、エチルスルフィニル基、n-プロピルスルフィニル基、イソプロピルスルフィニル基、n-ブチルスルフィニル基、イソブチルスルフィニル基、sec-ブチルスルフィニル基、tert-ブチルスルフィニル基、n-ペンチルスルフィニル基、イソペンチルスルフィニル基、sec-ペンチルスルフィニル基、tert-ペンチルスルフィニル基、ネオペンチルスルフィニル基、n-ヘキシルスルフィニル基、イソヘキシルスルフィニル基、sec-ヘキシルスルフィニル基、tert-ヘキシルスルフィニル基、ネオヘキシルスルフィニル基、ヘプチルスルフィニル基、オクチルスルフィニル基、ノニルスルフィニル基、デシルスルフィニル基、ウンデシルスルフィニル基、ドデシルスルフィニル基、トリデシルスルフィニル基、テトラデシルスルフィニル基、ペンタデシルスルフィニル基、ヘキサデシルスルフィニル基、ヘプタデシルスルフィニル基、オクタデシルスルフィニル基、ノナデシルスルフィニル基、イコシルスルフィニル基、シクロヘキシルスルフィニル基、シクロオクチルスルフィニル基、シクロデシルスルフィニル基、シクロノナデシルスルフィニル基等が挙げられる。

[0074] アリールスルフィニル基としては、上記アルキルスルフィニル基のアルキル基部分を上記アリール基で置換したものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルフィニル基、ナフチルスルフィニル基、アントリルスルフィニル基等が挙げられる。

[0075] アルキルホスフィノ基としては、ホスフィノ基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記アルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフィノ基、エチルホスフィノ基、n-プロピルホスフィノ基、イソプロピルホスフィノ基、n-ブチルホスフィノ基、イソブチルホスフィノ基、sec-ブチルホスフィノ基、tert-ブチルホスフィノ基、ペンチルホスフィノ基、ヘキシルホスフィノ基、ヘプチルホスフィノ基、オクチルホ

スフィノ基、ノニルホスフィノ基、デシルホスフィノ基、ウンデシルホスフィノ基、ドデシルホスフィノ基、トリデシルホスフィノ基、テトラデシルホスフィノ基、ペンタデシルホスフィノ基、ヘキサデシルホスフィノ基、ヘプタデシルホスフィノ基、オクタデシルホスフィノ基、ノナデシルホスフィノ基、イコシルホスフィノ基、シクロペンチルホスフィノ基、シクロヘキシルホスフィノ基、シクロヘプチルホスフィノ基、ジメチルホスフィノ基、エチルメチルホスフィノ基、ジエチルホスフィノ基、メチルプロピルホスフィノ基、ジプロピルホスフィノ基、エチルヘキシルホスフィノ基、ジブチルホスフィノ基、ヘプチルメチルホスフィノ基、メチルオクチルホスフィノ基、デシルメチルホスフィノ基、ドデシルエチルホスフィノ基、メチルペンタデシルホスフィノ基、エチルオクタデシルホスフィノ基、シクロペンチルメチルホスフィノ基、シクロヘキシルメチルホスフィノ基、シクロヘキシルエチルホスフィノ基、シクロヘキシルプロピルホスフィノ基、シクロヘキシルブチルホスフィノ基、ジシクロヘキシルホスフィノ基等が挙げられる。

[0076] アリールホスフィノ基としては、ホスフィノ基の水素原子の1つ又は2つが上記アリール基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフィノ基、ジフェニルホスフィノ基、ナフチルホスフィノ基、アントリルホスフィノ基等が挙げられる。

[0077] アルキルホスフィノイル基としては、ホスフィノイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記アルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフィノイル基、エチルホスフィノイル基、n-プロピルホスフィノイル基、イソプロピルホスフィノイル基、n-ブチルホスフィノイル基、イソブチルホスフィノイル基、sec-ブチルホスフィノイル基、tert-ブチルホスフィノイル基、ペンチルホスフィノイル基、ヘキシルホスフィノイル基、ヘプチルホスフィノイル基、オクチルホスフィノイル基、ノニルホスフィノイル基、デシルホスフィノイル基、ウンデシルホスフィノイル基、ドデシルホスフィノイル基、トリデシルホスフィノイル基、テトラデシルホスフィノイル基、ペンタデシルホスフィノイル基、ヘキサデシルホスフィノイル基、ヘプタデシルホスフィノイル基、オクタデシルホスフィノイル基、ノナデシルホスフィノイル基、イコシルホスフィノイル基、シクロペンチルホスフィノイル基、シクロヘキシルホスフィノイル基、シクロヘプチルホスフィノイル基、ジメチルホスフィノイル基、エチルメチルホスフィノイル基、ジエチルホスフィノイル基、メチルプロピルホスフィノイル基、ジプロピルホスフィノイル基、エチルヘキシルホスフィノイル基、ジブチルホスフィノイル基、ヘプチルメチルホスフィノイル基、シクロペンチルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルエチルホスフィノイル基、シクロヘキシルブチルホスフィノイル基、ジシクロヘキシルホスフィノイル基等が挙げられる。

ルホスフィノイル基、ジブチルホスフィノイル基、ヘプチルメチルホスフィノイル基、メチルオクチルホスフィノイル基、デシルメチルホスフィノイル基、ドデシルエチルホスフィノイル基、メチルペントデシルホスフィノイル基、エチルオクタデシルホスフィノイル基、シクロペンチルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルエチルホスフィノイル基、シクロヘキシルプロピルホスフィノイル基、シクロヘキシルブチルホスフィノイル基、ジシクロヘキシルホスフィノイル基等が挙げられる。

[0078] アリールホスフィノイル基としては、ホスフィノイル基の水素原子の1つ又は2つが上記アリール基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフィノイル基、ジフェニルホスフィノイル基、ナフチルホスフィノイル基、アントリルホスフィノイル基等が挙げられる。

[0079] アルキルアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが夫々独立して上記アルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルアミノ基、エチルアミノ基、n-プロピルアミノ基、イソプロピルアミノ基、n-ブチルアミノ基、イソブチルアミノ基、sec-ブチルアミノ基、tert-ブチルアミノ基、ペンチルアミノ基、ヘキシルアミノ基、ヘプチルアミノ基、オクチルアミノ基、ノニルアミノ基、デシルアミノ基、ウンデシルアミノ基、ドデシルアミノ基、トリデシルアミノ基、テトラデシルアミノ基、ペントデシルアミノ基、ヘキサデシルアミノ基、ヘptaデシルアミノ基、オクタデシルアミノ基、ノナデシルアミノ基、イコシルアミノ基、シクロペンチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、シクロヘプチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、メチルプロピルアミノ基、ジプロピルアミノ基、エチルヘキシルアミノ基、ジブチルアミノ基、ヘプチルメチルアミノ基、メチルオクチルアミノ基、デシルメチルアミノ基、ドデシルエチルアミノ基、メチルペントデシルアミノ基、エチルオクタデシルアミノ基、シクロペンチルメチルアミノ基、シクロヘキシルメチルアミノ基、シクロヘキシルエチルアミノ基、シクロヘキシルプロピルアミノ基、シクロヘキシルブチルアミノ基、ジシクロヘキシルアミノ基等が挙げられる。

[0080] アリールアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが上記アリール基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ナフチルアミノ基、アントリルアミノ基等が挙げられる。

[0081] アルコキシカルボニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にカルボニル基が結合した、通常炭素数2～21、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボニル基、n-ブトキシカルボニル基、イソブトキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニル基、tert-ブトキシカルボニル基、n-ペンチルオキシカルボニル基、イソペンチルオキシカルボニル基、sec-ペンチルオキシカルボニル基、tert-ペンチルオキシカルボニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、シクロヘプチルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、デシルオキシカルボニル基、シクロデシルオキシカルボニル基、ウンデシルオキシカルボニル基、トリデシルオキシカルボニル基、テトラデシルオキシカルボニル基、ペンタデシルオキシカルボニル基、ヘキサデシルオキシカルボニル基、ヘプタデシルオキシカルボニル基、シクロヘプタデシルオキシカルボニル基、オクタデシルオキシカルボニル基、ノナデシルオキシカルボニル基、イコシルオキシカルボニル基、シクロペンチルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、シクロオクチルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0082] アリールオキシカルボニル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシカルボニル基、ナフチルオキシカルボニル基、アントリルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0083] アルコキシスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にスルホニル基が結合した、通常炭素数2～21、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシスルホニル基、エトキシスルホニル基、n-プロポキシスルホニル基、イソプロポキシスルホニル基、n-ブトキシスルホニル基、イソブトキシスルホニル基、sec-ブトキシスルホニル基、tert-ブトキシスルホニル基、n-ペンチルオキシスルホニル基、イソペンチルオキシスルホニル基、sec-ペンチルオキシスルホニル基、tert-ペンチルオキシスルホニル基、ネオペンチルオキシスルホニル基、ヘキシルオキシスルホニル

基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、シクロヘプチルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、デシルオキシカルボニル基、シクロデシルオキシカルボニル基、ウンデシルオキシカルボニル基、ドデシルオキシカルボニル基、トリデシルオキシカルボニル基、テトラデシルオキシカルボニル基、ペンタデシルオキシカルボニル基、ヘキサデシルオキシカルボニル基、ヘptaデシルオキシカルボニル基、シクロヘptaデシルオキシカルボニル基、オクタデシルオキシカルボニル基、ノナデシルオキシカルボニル基、イコシルオキシカルボニル基、シクロペンチルオキシカルボニル基、シクロオクチルオキシカルボニル基、シクロヘキサデシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0084] アリールオキシカルボニル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシカルボニル基、ナフチルオキシカルボニル基、アントリルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0085] アシル基としては、脂肪族カルボン酸及び芳香族カルボン酸由来のものが挙げられる。

[0086] 脂肪族カルボン酸由来のアシル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2～20、好ましくは炭素数2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばアセチル基、プロピオニル基、ブチリル基、イソブチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基、ヘキサノイル基、ヘptaノイル基、オクタノイル基、デカノイル基、ラウロイル基、ミリストイル基、パルミトイyl基、ステアロイル基、イコサノイル基、アクリロイル基、メタクリロイル基、クロトノイル基、オレオイル基等が挙げられる。

[0087] 芳香族カルボン酸由来のアシル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばベンゾイル基、ナフトイル基、アントロイル基等が挙げられる。

[0088] アシルオキシ基としては、上記カルボン酸由来のアシル基に更に-O-が結合したカルボン酸由来のものが挙げられ、例えば脂肪族カルボン酸由来及び芳香族カルボン酸由来のアシルオキシ基が挙げられる。

[0089] 脂肪族カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状で

もよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2~20、好ましくは2~15、より好ましくは2~10、更に好ましくは2~6のものが挙げられ、具体的には、例えばアセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、イソブチリルオキシ基、バレリルオキシ基、イソバレリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ヘキサノイルオキシ基、ヘプタノイルオキシ基、オクタノイルオキシ基、デカノイルオキシ基、ラウロイルオキシ基、ミリストイルオキシ基、パルミトイロキシ基、ステアロイルオキシ基、イコサノイルオキシ基、アクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、クロトノイルオキシ基、オレオイルオキシ基、シクロヘキサノイルオキシ基、シクロデカノイルオキシ基等が挙げられる。

[0090] 芳香族カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、通常炭素数7~15、好ましくは7~11のものが挙げられ、具体的には、例えばベンゾイルオキシ基、ナフトイルオキシ基、アントロイルオキシ基等が挙げられる。

[0091] スルホニル基としては、脂肪族スルホン酸及び芳香族スルホン酸由来のものが挙げられる。

[0092] 脂肪族スルホン酸由来のスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1~20、好ましくは1~15、より好ましくは1~10、更に好ましくは1~6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、sec-ブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、ペンチルスルホニル基、ヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、ノニルスルホニル基、デシルスルホニル基、ウンデシルスルホニル基、ドデシルスルホニル基、トリデシルスルホニル基、テトラデシルスルホニル基、ペンタデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、ヘプタデシルスルホニル基、オクタデシルスルホニル基、ノナデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基等が挙げられる。

[0093] 芳香族スルホン酸由来のスルホニル基としては、通常炭素数6~14、好ましくは6~10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

[0094] スルホニルオキシ基としては、上記スルホン酸由来のスルホニル基に更に-O-が結合したスルホン酸由来のものが挙げられ、例えば脂肪族スルホン酸由来及び芳香族スルホン酸由来のものが挙げられる。

[0095] 脂肪族スルホン酸由来のスルホニルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニルオキシ基、エチルスルホニルオキシ基、n-プロピルスルホニルオキシ基、イソプロピルスルホニルオキシ基、n-ブチルスルホニルオキシ基、イソブチルスルホニルオキシ基、sec-ブチルスルホニルオキシ基、tert-ブチルスルホニルオキシ基、ペンチルスルホニルオキシ基、ヘキシルスルホニルオキシ基、ヘプチルスルホニルオキシ基、オクチルスルホニルオキシ基、ノニルスルホニルオキシ基、デシルスルホニルオキシ基、ウンデシルスルホニルオキシ基、ドデシルスルホニルオキシ基、トリデシルスルホニルオキシ基、テトラデシルスルホニルオキシ基、ペンタデシルスルホニルオキシ基、ヘキサデシルスルホニルオキシ基、ヘプタデシルスルホニルオキシ基、オクタデシルスルホニルオキシ基、ノナデシルスルホニルオキシ基、イコシルスルホニルオキシ基、シクロペンチルスルホニルオキシ基、シクロヘキシルスルホニルオキシ基等が挙げられる。

[0096] 芳香族スルホン酸由来のスルホニルオキシ基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニルオキシ基、ナフチルスルホニルオキシ基、アントリルスルホニルオキシ基等が挙げられる。

[0097] ハロゲン原子としては、例えば塩素原子、臭素原子、フッ素原子、ヨウ素原子等が挙げられ、中でも塩素が好ましい。

[0098] また、カルボキシル基、スルホ基、スルフィノ基、スルフェノ基、ホスフィノ基及びホスフィノイル基としては、それらの基が有する水素原子が、例えばナトリウム、カリウム、リチウム等のアルカリ金属原子に置換されたものも含む。

[0099] 置換基を有していてもよい複素環の置換基である、上記アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルキル

ホスフィノイル基、アリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシスルホニル基、アリールオキシスルホニル基、アシル基及びアシルオキシ基が更に有していてもよい置換基としては、例えばアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、水酸基、アルコキシ基、アミノ基、アルキルアミノ基、メルカプト基、アルキルチオ基、ホルミル基、アシル基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルカルバモイル基等が挙げられ、これら置換基は芳香環の置換基に通常1～6個、好ましくは1～4個、より好ましくは1～2個存在していてもよい。

[0100] 複素環が有していてもよい置換基の置換基であるアルキル基、アルケニル基、アリール基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アルキルチオ基、アシル基、カルボキシル基及びアルコキシカルボニル基は、前記複素環が有する置換基として挙げられる例示と同様のものが挙げられる。

[0101] 複素環が有する置換基の置換基であるアルキニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルキル基のうち炭素数が2以上のものの鎖中に炭素-炭素三重結合が1つ以上含まれている、通常炭素数2～20、好ましくは2～10、より好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばエテニル基、2-プロピニル基、2-ペンチニル基、2-ノニル-3-ブチニル基、シクロヘキシル-3-イニル、4-オクチニル基、1-メチルデシル-5-イニル基等が挙げられる。

[0102] 複素環が有する置換基の置換基であるアルキルカルバモイル基としては、カルバモイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記アルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばメチルカルバモイル基、エチルカルバモイル基、n-プロピルカルバモイル基、イソプロピルカルバモイル基、n-ブチルカルバモイル基、イソブチルカルバモイル基、sec-ブチルカルバモイル基、tert-ブチルカルバモイル基、ペンチルカルバモイル基、ヘキシルカルバモイル基、ヘプチルカルバモイル基、オクチルカルバモイル基、ノニルカルバモイル基、デシルカルバモイル基、ウンデシルカルバモイル基、ドデシルカルバモイル基、トリデシルカルバモイル基、テトラデシルカルバモイル基、ペンタデシルカルバモイル基、ヘキサデシルカルバモイル基、ヘptaデシルカルバモイル基、オクタデシルカルバモイル基、ノナデシルカルバモイル基、

イコシルカルバモイル基、シクロヘキシルカルバモイル基、シクロヘキシルカルバモイル基、シクロヘプチルカルバモイル基、ジメチルカルバモイル基、エチルメチルカルバモイル基、ジエチルカルバモイル基、メチルプロピルカルバモイル基、ジプロピルカルバモイル基、エチルヘキシルカルバモイル基、ジブチルカルバモイル基、ヘプチルメチルカルバモイル基、メチルオクチルカルバモイル基、デシルメチルカルバモイル基、ドデシルエチルカルバモイル基、メチルペントデシルカルバモイル基、エチルオクタデシルカルバモイル基、シクロヘキシルメチルカルバモイル基、シクロヘキシルエチル基、シクロヘキシルプロピル基、シクロヘキシルブチルカルバモイル基、ジシクロヘキシルカルバモイル基等が挙げられる。

[0103] 本発明の重水素化方法に係る複素環を有する化合物としては、上記した如き、置換基を有していてもよい複素環そのもの、或いは該複素環に、例えば糖鎖をはじめ種々の化合物或いはポリマー等が結合してなるものも含まれ、後者の具体例としては、例えばアデノシン、デオキシアデノシン、グアノシン、チミジン、ウリジン、イノシン、デオキシグアノシン、デオキシチミジン、デオキシウリジン等のヌクレオシド、例えばトリプトファン等のアミノ酸等が挙げられる。

[0104] 本発明の重水素化方法に於いて、芳香環及び複素環を有する化合物としては、上記した如き芳香環を有する化合物と複素環を有する化合物とが適宜結合して成る化合物が挙げられ、その中には芳香環と複素環とが縮合して直接結合しているものも含む。

[0105] 本発明の重水素化方法に於いて、上記した如き芳香環を有する化合物と反応させる重水素源としては、例えば重水素ガス(D_2 、 T_2)、重水素化された溶媒等が挙げられる。

[0106] 重水素源である重水素化された溶媒としては、重水素がジュウテリウムである場合には、例えば、重水(D_2O)、例えば重メタノール、重エタノール、重イソプロパノール、重ブタノール、重tert-ブタノール、重ペントノール、重ヘキサノール、重ヘプタノール、重オクタノール、重ノナノール、重デカノール、重ウンデカノール、重ドデカノール等の重アルコール類、例えば重ギ酸、重酢酸、重プロピオン酸、重酪酸、重イソ酪酸、重吉草酸、重イソ吉草酸、重ピバル酸等の重カルボン酸類、例えば重アセトン、重

メチルエチルケトン、重メチルイソブチルケトン、重ジエチルケトン、重ジプロピルケトン、重ジイソプロピルケトン、重ジブチルケトン等の重ケトン類、重ジメチルスルホキシド等の有機溶媒等が挙げられ、中でも重水、重アルコール類が好ましく、重水、重メタノールがより好ましいものとして挙げられ、また、環境面や作業性を考慮すれば重水が特に好ましいものとして挙げられ、重水素がトリチウムの場合には、例えばトリチウム水(T_2O)等が挙げられる。

[0107] 重水素化された溶媒は、分子中の一つ以上の水素原子が重水素化されているものであればよく、例えば重アルコール類ではヒドロキシル基の水素原子、重カルボン酸類ではカルボキシル基の水素原子が重水素化されていれば本発明の重水素化方法に使用し得るが、分子中の水素原子の重水素化率が高いものほど好ましく、全ての水素原子が重水素化された溶媒が最も好ましい。

[0108] 重水素源の使用量は、多い程本発明の重水素化が進みやすくなるが、経済的な面を考慮すると、反応基質である芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化可能な水素原子に対して、下限が順に好ましく等モル以上、10倍モル、20倍モル、30倍モル、40倍モル、上限が順に好ましく250倍モル、150倍モルの重水素原子が重水素源に含まれるような量である。

[0109] 本発明の重水素化方法に於いては、必要に応じて反応溶媒を用いてもよい。反応基質が液体であれば、重水素源として重水素ガスを使用する場合でも反応溶媒を用いる必要はなく、また、反応基質が固体であっても、重水素源として重水素化された溶媒を用いる場合には、特に反応溶媒を用いる必要はないが、反応基質が固体であり且つ重水素源が重水素ガスである場合には適当な反応溶媒の使用が必要となる。

[0110] 必要に応じて使用される反応溶媒としては、重水素源として使用される重水素ガスにより重水素化されないもの、或いは重水素ガスにより重水素化されてしまうものであっても、該重水素化された反応溶媒がそのまま本発明の重水素化の重水素源となり得るもののが好ましい。また、本発明の重水素化は反応系が懸濁状態でもよいことから、反応溶媒として基質を溶解し難いものも使用が可能であるが、基質を溶解し易いものがより好ましい。

[0111] 重水素源である重水素ガスにより重水素化された溶媒が、本発明の重水素化の重

水素源として使用出来ないものとなる場合、このような溶媒を用いると、重水素源である重水素ガスの多くが、本発明の重水素化ではなく溶媒の重水素化に使用されてしまうため、この様な溶媒を反応溶媒として用いることは好ましくない。

[0112] 必要に応じて用いられる反応溶媒の具体例としては、例えばジメチルエーテル、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、エチルメチルエーテル、tert-ブチルメチルエーテル、1,2-ジメトキシエタン、オキシラン、1,4-ジオキサン、ジヒドロピラン、テトラヒドロフラン等のエーテル類、例えばヘキサン、ヘプタン、オクタン、ノナン、デカン、シクロヘキサン等の脂肪族炭化水素類等の重水素ガスにより重水素化されない有機溶媒、例えば水、例えばメタノール、エタノール、イソプロパノール、ブタノール、tert-ブタノール、ペンタノール、ヘキサノール、ヘプタノール、オクタノール、ノナノール、デカノール、ウンデカノール、ドデカノール等のアルコール類、例えばギ酸、酢酸、プロピオン酸、酪酸、イソ酪酸、吉草酸、イソ吉草酸、ピバル酸等のカルボン酸類、例えばアセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、ジエチルケトン、ジプロピルケトン、ジイソプロピルケトン、ジブチルケトン等のケトン類、例えばジメチルスルホキド等の重水素ガスにより重水素化されても本発明の重水素源として使用し得る有機溶媒等が挙げられる。

[0113] 本発明に於ける、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒(以下、「活性化された触媒混合物」と略記することがある。)とは、活性化されていない、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒或いはコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒(以下、「活性化されていない触媒混合物」と略記することがある。)が水素ガス或いは重水素ガスと接触することにより活性化されたもの、或いは活性化されていない、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒又はコバルト触媒(「活性化されていない触媒」と略記することがある)が水素ガス或いは重水素ガスと接触することにより活性化されたものを2種以上混合したものをいう。

[0114] 本発明の重水素化方法では、活性化された混合触媒として、活性化されていない触媒或いは混合触媒を予め活性化させておいたものを使用してもよく、また、反応系

に水素ガス或いは重水素ガスを存在させれば、活性化されていない触媒或いは混合触媒も同様に用いることが出来る。尚、反応系に水素ガス或いは重水素ガスが存在していれば、活性化されていない触媒と予め活性化された触媒とを同時に用いてもよい、

- [0115] 反応系に水素ガス或いは重水素ガスを存在させるには、反応液に直接水素ガス或いは重水素ガスを通過させるか、或いは密封した本発明の重水素化の反応系を水素ガス或いは重水素ガスで置換すればよい。
- [0116] 上記の如く、本発明の重水素化の反応系を密封し、水素ガス或いは重水素ガスで置換するという方法を用いて触媒の活性化を行えば、予め触媒を活性化するという操作を行う必要が無いため、本発明の重水素化を効率よく行うことが出来る。
- [0117] また、予め水素ガス或いは重水素ガスで活性化した混合触媒を用いれば、重水素化の反応系に水素ガス或いは重水素ガスを存在させなくてよいため、一般的に水素ガス等で還元され易い基質であっても還元されることなく基質の重水素化反応のみを行うことが出来る。
- [0118] 本発明の重水素化方法に於いて、活性化された混合触媒としては、活性化されたパラジウム触媒を含む2種以上の混合触媒、活性化された白金触媒を含む2種以上の混合触媒が好ましく、活性化された、パラジウム触媒及び白金触媒を含んでなる混合触媒がより好ましい。
- [0119] パラジウム触媒としては、パラジウム原子価が0～4価、好ましくは0～2価、より好ましくは0価のものが挙げられる。
- [0120] 白金触媒としては、白金原子の原子価が通常0～4価、好ましくは0～2価、より好ましくは0価のものが挙げられる。
- [0121] ロジウム触媒としては、ロジウム原子の原子価が通常0又は1価、好ましくは0価のものが挙げられる。
- [0122] イリジウム触媒としては、イリジウム原子の原子価が通常0～5価、好ましくは1～3価、より好ましくは3価のものが挙げられる。
- [0123] ルテニウム触媒としては、ルテニウム原子の原子価が通常0～2価、好ましくは0価のものが挙げられる。

[0124] ニッケル触媒としては、ニッケル原子の原子価が通常0～2価、好ましくは0価のものが挙げられる。

[0125] コバルト触媒としては、コバルト原子の原子価が通常0又は1価、好ましくは1価のものが挙げられる。

[0126] 上記した如き触媒は、パラジウム、白金、ロジウム、イリジウム、ルテニウム、ニッケル又はコバルトの金属そのものでも、それら金属の酸化物、ハロゲン化物、酢酸塩でも、或いは配位子が配位しているものでもよく、また、それら金属、金属酸化物、ハロゲン化物、酢酸塩或いは金属錯体が種々の担体に担持されて成るものでもよい。以下、担体に担持されている触媒を「担体担持金属触媒」、担体に担持されていない触媒を「金属触媒」と略記することがある。

[0127] 尚、本発明の重水素化方法に係る混合触媒である担体担持金属触媒としては、活性化された担体担持金属触媒を2種以上混合してなるもの、或いは同一担体上に活性化された2種以上の触媒が担持されたものが挙げられ、後者は特に複合触媒と呼ばれることがある。

[0128] 本発明の重水素化方法に係る触媒のうち、配位子が配位していくてもよい金属触媒の配位子としては、1,5-シクロオクタジエン(COD)、ジベンジリデンアセトン(DBA)、ビピリジン(BPY)、フェナントロリン(PHE)、ベンゾニトリル(PhCN)、イソシアニド(RNC)、トリエチルアルシン(As(Et)₃)、アセチルアセトナト(acac)、ペントメチルシクロペンタジエニル(Cp*)、例えばジメチルフェニルホスフィン(P(CH₃)₂Ph)、ジフェニルホスフィノフェロセン(DPPF)、トリメチルホスフィン(P(CH₃)₃)、トリエチルホスフィン(PEt₃)、トリtert-ブチルホスフィン(P^tBu₃)、トリシクロヘキシルホスフィン(PCy₃)、トリメトキシホスフィン(P(OCH₃)₃)、トリエトキシホスフィン(P(OEt)₃)、トリtert-ブトキシホスフィン(P(O^tBu)₃)、トリフェニルホスフィン(PPh₃)、1,2-ビス(ジフェニルホスフィノ)エタン(DPPE)、トリフェノキシホスフィン(P(OPh)₃)、トリo-トリルホスフィン(P(o-tolyl)₃)等の有機ホスフィン配位子等が挙げられる。

[0129] パラジウム金属触媒の具体例としては、例えばPd、例えばPd(OH)₂等の水酸化パラジウム触媒、例えばPdO等の酸化パラジウム触媒、例えばPdBr₂、PdCl₂、PdI₂等のハロゲン化パラジウム触媒、例えばパラジウムアセテート(Pd(OAc)₂)、パラジウムトリフル

オロアセテート($\text{Pd}(\text{OCOCF}_3)_2$)等のパラジウム酢酸塩触媒、例えば $\text{Pd}(\text{RNC})_2\text{Cl}_2$, $\text{Pd}(\text{acac})_2$, ジアセテートビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム[$\text{Pd}(\text{OAc})_2(\text{PPh}_3)_2$], $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_2$, $\text{Pd}(\text{dba})_2$, $\text{Pd}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$, $\text{Pd}(\text{CH}_3\text{CN})_2\text{Cl}_2$, ジクロロビス(ベンゾニトリル)パラジウム[$\text{Pd}(\text{PhCN})_2\text{Cl}_2$], $\text{Pd}(\text{dppe})\text{Cl}_2$, $\text{Pd}(\text{dppf})\text{Cl}_2$, $\text{Pd}(\text{PCy}_3)_2\text{Cl}_2$, $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_2\text{Cl}_2$, $\text{Pd}[\text{P}(\text{o-tolyl})_3]_2\text{Cl}_2$, $\text{Pd}(\text{cod})_2\text{Cl}_2$, $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_2(\text{CH}_3\text{CN})_2\text{Cl}_2$ 等の配位子に配位されたパラジウム金属錯体触媒等が挙げられる。

- [0130] 白金属触媒の具体例としては、例えばPt、例えば PtO_2 等の酸化白金属触媒、例えば PtCl_4 、 PtCl_2 、 K_2PtCl_4 等のハロゲン化白金属触媒、例えば $\text{PtCl}_2(\text{cod})$ 、 $\text{PtCl}_2(\text{dba})$ 、 $\text{PtCl}_2(\text{PCy}_3)_2$ 、 $\text{PtCl}_2(\text{P}(\text{OEt})_3)_2$ 、 $\text{PtCl}_2(\text{P}(\text{O}'\text{Bu})_3)_2$ 、 $\text{PtCl}_2(\text{bpy})$ 、 $\text{PtCl}_2(\text{phe})$ 、 $\text{Pt}(\text{PPh}_3)_4$ 、 $\text{Pt}(\text{cod})_2$ 、 $\text{Pt}(\text{dba})_2$ 、 $\text{Pt}(\text{bpy})_2$ 、 $\text{Pt}(\text{phe})_2$ 等の配位子に配位された白金属錯体触媒等が挙げられる。
- [0131] ロジウム金属触媒の具体例としては、例えばRh、例えば $\text{RhCl}(\text{PPh}_3)_3$ 等の配位子に配位されたロジウム金属錯体触媒等が挙げられる。
- [0132] イリジウム金属触媒の具体例としては、例えばIr、例えば $\text{Ir}(\text{cod})(\text{acac})$ 、 $\text{Cp}^*\text{Ir}(\text{P}(\text{CH}_3)_3)_2\text{IrCl}_2$ 等の配位子に配位されたイリジウム金属錯体触媒等が挙げられる。
- [0133] ルテニウム金属触媒の具体例としては、例えばRu、例えば $\text{RuCl}_2(\text{PPh}_3)_3$ 等の配位子に配位されたルテニウム金属錯体触媒等が挙げられる。
- [0134] ニッケル金属触媒の具体例としては、例えばNi、例えばNiO等の酸化ニッケル触媒、例えば NiCl_2 等のハロゲン化ニッケル触媒、例えば $\text{NiCl}_2(\text{dppe})$ 、 $\text{NiCl}_2(\text{PPh}_3)_2$ 、 $\text{Ni}(\text{PPh}_3)_4$ 、 $\text{Ni}(\text{P}(\text{OPh})_3)_4$ 、 $\text{Ni}(\text{cod})_2$ 等の配位子に配位されたニッケル金属錯体触媒等が挙げられる。
- [0135] コバルト金属触媒の具体例としては、例えば $\text{Co}(\text{C}_3\text{H}_5)_5\{\text{P}(\text{OCH}_3)_3\}_3$ 等の配位子に配位されたコバルト金属錯体触媒等が挙げられる。
- [0136] 上記した如き金属触媒が、担体に担持されたものである場合の担体としては、例えばカーボン、アルミナ、シリカゲル、ゼオライト、モレキュラーシーブ、イオン交換樹脂、ポリマー等が挙げられ、中でもカーボンが好ましい。
- [0137] 担体として用いられるイオン交換樹脂としては、本発明の重水素化に悪影響を及ぼさないものであればよく、例えば陽イオン交換樹脂、陰イオン交換樹脂が挙げられる

。

[0138] 陽イオン交換樹脂としては、例えば弱酸性陽イオン交換樹脂、強酸性陽イオン交換樹脂が挙げられ、陰イオン交換樹脂としては、例えば弱塩基性陰イオン交換樹脂、強塩基性陰イオン交換樹脂等が挙げられる。

[0139] イオン交換樹脂は一般に骨格ポリマーとして二官能性モノマーで架橋したポリマーを含んでおり、これに酸性基又は塩基性基が結合され、夫々種々の陽イオン又は陰イオン(対イオン)で交換されている。

[0140] 弱酸性陽イオン交換樹脂の具体例としては、例えばジビニルベンゼンで架橋したアクリル酸エステル又はメタクリル酸エステルのポリマーを加水分解して得られるもの等が挙げられる。

[0141] 強酸性陽イオン交換樹脂の具体例としては、例えばスチレン-ジビニルベンゼンのコポリマーをスルホン化したものが挙げられる。

[0142] 強塩基性陰イオン交換樹脂としては、例えばスチレン-ジビニルベンゼンのコポリマーの芳香環にアミノ基が結合したものが挙げられる。

[0143] 塩基性陰イオン交換樹脂の塩基性の強さは、結合しているアミノ基が、第1級アミノ基、第2級アミノ基、第3級アミノ基、第4級アンモニウム塩になるに従って順に強くなる。

[0144] 尚、市販のイオン交換樹脂も上記した如きイオン交換樹脂と同様に本発明の重水素化に係る触媒の担体として使用可能である。

[0145] また、担体として用いられるポリマーとしては、本発明の重水素化に悪影響を及ぼさないものであれば特に限定されないが、その様なポリマーの例として、例えば下記一般式[1]で示されるモノマーが重合或いは共重合して得られるもの等が挙げられる。

[0146] 一般式[1]

[0147]
$$\begin{array}{c} R^1 \\ | \\ C = C \\ | \\ H \quad R^3 \\ | \\ R^2 \end{array} \quad [1]$$

[0148] (式中、 R^1 は水素原子、低級アルキル基、カルボキシル基、カルボキシアルキル基、アルキルオキシカルボニル基、ヒドロキシアルキルオキシカルボニル基、シアノ基又はホルミル基を表し、 R^2 は水素原子、低級アルキル基、カルボキシル基、アルキルオ

キシカルボニル基、ヒドロキシアルキルオキシカルボニル基、シアノ基又はハロゲン原子を表し、R³は水素原子、低級アルキル基、ハロアルキル基、ヒドロキシル基、置換基を有していてもよいアリール基、脂肪族ヘテロ環基、芳香族ヘテロ環基、ハロゲン原子、アルキルオキシカルボニル基、ヒドロキシアルキルオキシカルボニル基、スルホ基、シアノ基、含シアノアルキル基、アシルオキシ基、カルボキシル基、カルボキシアルキル基、アルデヒド基、アミノ基、アミノアルキル基、カルバモイル基、N-アルキルカルバモイル基又はヒドロキシアルキル基を表し、また、R²とR³とが結合し、隣接する-C=C-と一緒にになって脂肪族環を形成していてもよい。)

[0149] 一般式[1]に於いて、R¹—R³で示される低級アルキル基としては、直鎖状、分枝状、環状の何れにてもよく、例えば炭素数1—6のアルキル基が挙げられ、具体的にはメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、tert-ブチル基、sec-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、tert-ペンチル基、1-メチルペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等が挙げられる。

[0150] R¹及びR²で示されるカルボキシアルキル基としては、例えば上記した如き低級アルキル基の水素原子の一部がカルボキシル基に置換されたもの等が挙げられ、具体的には例えばカルボキシメチル基、カルボキシエチル基、カルボキシプロピル基、カルボキシブチル基、カルボキシペンチル基、カルボキシヘキシル基等が挙げられる。

[0151] R¹—R³で示されるアルキルオキシカルボニル基としては、例えば炭素数2—11のものが好ましく、具体的には例えばメキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、プロポキシカルボニル基、ブトキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、2-エチルヘキシルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、デシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0152] R¹—R³で示されるヒドロキシアルキルオキシカルボニル基としては、上記した如き炭素数2—11のアルキルオキシカルボニル基の水素原子の一部がヒドロキシル基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばヒドロキシメチルオキシカルボニル基、ヒドロキシエチルオキシカルボニル基、ヒドロキシプロピルオキシカルボニル基、ヒドロ

キシブチルオキシカルボニル基、ヒドロキシベンチルオキシカルボニル基、ヒドロキシヘキシルオキシカルボニル基、ヒドロキシヘプチルオキシカルボニル基、ヒドロキシオクチルオキシカルボニル基、ヒドロキシノイルオキシカルボニル基、ヒドロキシデシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

[0153] R^2 及び R^3 で表されるハロゲン原子としては、例えばフッ素、塩素、臭素、ヨウ素等が挙げられる。

[0154] R^3 で表されるハロアルキル基としては、例えば R^1 ～ R^3 で表される上記低級アルキル基がハロゲン化(例えばフッ素化、塩素化、臭素化、ヨウ素化等)された、炭素数1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばクロロメチル基、プロモメチル基、トリフルオロメチル基、2-クロロエチル基、3-クロロプロピル基、3-ブロモプロピル基、3,3,3-トリフルオロプロピル基、4-クロロブチル基、5-クロロベンチル基、6-クロロヘキシル基等が挙げられる。

[0155] 置換基を有していてよいアリール基のアリール基としては、例えばフェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基等が挙げられ、また、該置換基としては、例えばアミノ基、ヒドロキシル基、低級アルコキシ基、カルボキシル基等が挙げられる。置換アリール基の具体例としては、例えばアミノフェニル基、トライジノ基、ヒドロキシフェニル基、メトキシフェニル基、tert-ブトキシフェニル基、カルボキシフェニル基等が挙げられる。

[0156] 脂肪族ヘテロ環基としては、例えば5員環又は6員環であり、異性原子として1～3個の例えば窒素原子、酸素原子、硫黄原子等のヘテロ原子を含んでいるもの等が好ましく、具体的には、例えば2-オキソピロリジル基orピロリジル-2-オン基(※どちらの名称がいいですか？)、ピペリジル基、ピペリジノ基、ピペラジニル基、モルホリノ基等が挙げられる。

[0157] 芳香族ヘテロ環基としては、例えば5員環又は6員環であり、異性原子として1～3個の例えば窒素原子、酸素原子、硫黄原子等のヘテロ原子を含んでいるもの等が好ましく、具体的には、例えばピリジル基、イミダゾリル基、チアゾリル基、フリル基、ピラニル基等が挙げられる。

[0158] 含シアノアルキル基としては、例えば上記した如き低級アルキル基の水素原子の一

部がシアノ基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばシアノメチル基、2-シアノエチル基、2-シアノプロピル基、3-シアノプロピル基、2-シアノブチル基、4-シアノブチル基、5-シアノペンチル基、6-シアノヘキシル基等が挙げられる。

[0159] アシリオキシ基としては、例えば炭素数2～20のカルボン酸由来のものが挙げられ、具体的には、例えばアセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、ペントノイルオキシ基、ノナノイルオキシ基、デカノイルオキシ基、ベンゾイルオキシ基等が挙げられる。

[0160] アミノアルキル基としては、上記した如き低級アルキル基の水素原子の一部がアミノ基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばアミノメチル基、アミノエチル基、アミノプロピル基、アミノブチル基、アミノペンチル基、アミノヘキシル基等が挙げられる。

[0161] N-アルキルカルバモイル基としては、カルバモイル基の水素原子の一部がアルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばN-メチルカルバモイル基、N-エチルカルバモイル基、N-n-プロピルカルバモイル基、N-イソプロピルカルバモイル基、N-n-ブチルカルバモイル基、N-l-ブチルカルバモイル基等が挙げられる。

[0162] ヒドロキシアルキル基としては、上記した如き低級アルキル基の水素原子の一部がヒドロキシル基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばヒドロキシメチル基、ヒドロキシエチル基、ヒドロキシプロピル基、ヒドロキシブチル基、ヒドロキシペンチル基、ヒドロキシヘキシル基等が挙げられる。

[0163] また、R²とR⁴とが結合し、隣接する-C=C-と一緒にになって脂肪族環を形成している場合の脂肪族環としては、例えば炭素数5～10の不飽和脂肪族環が挙げられ、環は単環でも多環でもよい。これら環の具体例としては、例えばノルボルネン環、シクロペンテン環、シクロヘキセン環、シクロオクテン環、シクロデセン環等が挙げられる。

[0164] 一般式[1]で示されるモノマーの具体例としては、例えばエチレン、プロピレン、ブチレン、イソブチレン等の炭素数2～20のエチレン性不飽和脂肪族炭化水素類、例えばスチレン、4-メチルスチレン、4-エチルスチレン、ジビニルベンゼン等の炭素数8～20のエチレン性不飽和芳香族炭化水素類、例えばギ酸ビニル、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、酢酸イソプロペニル等の炭素数3～20のアルケニルエステル類、例

えば塩化ビニル、塩化ビニリデン、フッ化ビニリデン、テトラフルオロエチレン等の炭素数2～20の含ハロゲンエチレン性不飽和化合物類、例えばアクリル酸、メタクリル酸、イタコン酸、マレイン酸、フマル酸、クロトン酸、ビニル酢酸、アリル酢酸、ビニル安息香酸等の炭素数3～20のエチレン性不飽和カルボン酸類(これら酸類は、例えばナトリウム、カリウム等のアルカリ金属塩やアンモニウム塩等、塩の形になっているものでもよい。)、例えばメタクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸プロピル、メタクリル酸ブチル、メタクリル酸2-エチルヘキシル、アクリル酸メチル、アクリル酸エチル、アクリル酸プロピル、アクリル酸ブチル、アクリル酸2-エチルヘキシル、メタクリル酸ラウリル、アクリル酸ステアリル、イタコン酸メチル、イタコン酸エチル、マレイン酸メチル、マレイン酸エチル、フマル酸メチル、フマル酸エチル、クロトン酸メチル、クロトン酸エチル、3-ブテン酸メチル等のエチレン性不飽和カルボン酸エステル類、例えばアクリロニトリル、メタクリロニトリル、シアノ化アリル等の炭素数3～20の含シアノエチレン性不飽和化合物類、例えばアクリルアミド、メタクリルアミド等の炭素数3～20のエチレン性不飽和アミド化合物類、例えばアクリロレイン、クロントアルデヒド等の炭素数3～20のエチレン性不飽和アルデヒド類、例えばビニルスルホン酸、4-ビニルベンゼンスルホン酸等の炭素数2～20のエチレン性不飽和スルホン酸類(これら酸類は、例えばナトリウム、カリウム等のアルカリ金属塩等、塩の形になっているものでもよい。)、例えばビニルアミン、アリルアミン等の炭素数2～20のエチレン性不飽和脂肪族アミン類、例えばビニルアニリン等の炭素数8～20のエチレン性不飽和芳香族アミン類、例えばN-ビニルピロリドン、ビニルピペリジン等の炭素数5～20のエチレン性不飽和脂肪族ヘテロ環状アミン類、例えばアリルアルコール、クロチルアルコール等の3～20のエチレン性不飽和アルコール類、例えば4-ビニルフェノール等の炭素数8～20のエチレン性不飽和フェノール類等が挙げられる。

[0165] 上記した如きポリマー等を担体として使用する場合には、本発明の重水素化により担体自体が重水素化され難いものを使用することが望ましいが、それ自体重水素化され得る担体に担持された触媒も本発明の重水素化に用いることが出来る。

[0166] 担体に担持された触媒に於いて、触媒金属であるパラジウム、白金、ロジウム、イリジウム、ルテニウム、ニッケル又はコバルトの割合は、通常全体の1～99重量%、好ま

しくは1～50重量%、より好ましくは1～30重量%、更に好ましくは1～20重量%、特に好ましくは5～10重量%である。

[0167] 本発明の重水素化方法に於いては、上記した如き担体担持金属触媒の中でも、パラジウムカーボン、水酸化パラジウムカーボン又は白金カーボンを含んで成る混合触媒が好ましく、その中でもパラジウムカーボン或いは白金カーボンを含んで成る混合触媒が好ましく、特にパラジウムカーボンと白金カーボンとを含んで成る混合触媒が好ましい。

[0168] 本発明に係る混合触媒の触媒混合比は、如何なる割合で混合であってもよいが、好ましくは1:99～99:1、より好ましくは1:9～9:1であり、該混合触媒を用いて重水素化を行った場合には、単独触媒で行った場合に比べ重水素化率が向上する。

[0169] 尚、例えばパラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いる場合には、その混合比を金属量として通常1:99～99:1、好ましくは1:9～9:1となるように混合すればよい。更にまた、例えばパラジウムカーボンと白金カーボンとからなる混合触媒を使用した場合には、パラジウムカーボンのパラジウム金属量と白金カーボンの白金金属量の金属重量比が通常1:99～99:1、好ましくは1:9～9:1、より好ましくは1:5～5:1、更に好ましくは1:2～2:1、特に好ましくは1:1となるように混合すればよい。

[0170] 本発明の重水素化方法に於いて、活性化された混合触媒或いは活性化されていない混合触媒の使用量は、それが担体等に担持されているか否かに拘わらず、反応の基質として用いられる芳香環及び／又は複素環を有する化合物に対して、通常所謂触媒量、次いで順に好ましく0.01～200重量%、0.01～100重量%、0.01～50重量%、0.01～20重量%、0.1～20重量%、1～20重量%、10～20重量%となる量であり、また、該触媒全体に含まれる触媒金属量の上限が、順に好ましく20重量%、10重量%、5重量%、2重量%であり、下限が、順に好ましく0.0005重量%、0.005重量%、0.05重量%、0.5重量%となる量である。

[0171] 活性化されていない混合触媒を本発明の反応に用いる場合であって、混合触媒を活性化させる為に反応系に水素ガスを存在させる場合の該水素ガスの使用量は、多すぎると重水素源となる重水素化された溶媒が水素化され本発明の重水素化反応に悪影響を及ぼす可能性もあるが、触媒の活性化に必要な程度の量より多少多い方

が、触媒の活性化を効率的に行うことが出来、そのような水素ガスの量は、通常触媒に対して1～20000当量、好ましくは10～700当量となる量である。

[0172] また、触媒を活性化させる為に反応系に重水素を存在させる場合の重水素の使用量は、触媒の活性化に必要な程度の量であればよく、その量は、通常触媒に対して1～20000当量、好ましくは10～700当量となる量であるが、反応系中で該重水素は重水素化された溶媒に接触しているため、該溶媒を更に重水素化させる効果もあり、使用量が多くても問題なく本発明の重水素化を行うことが出来る。

[0173] 本発明の重水素化方法の反応温度は、下限が通常10℃から、順により好ましく20℃、40℃、60℃、80℃、140℃、160℃であり、上限が通常300℃から、順により好ましく200℃、180℃である。

[0174] 反応容器内が溶媒の沸点より高い温度になるよう設定するには、反応容器内を密封状態にして加温及び／又は加圧すればよく、それによって結果的に系内が加圧状態になっていればよい。

[0175] 反応系を加圧するには、触媒を活性化するための水素ガスや重水素ガスを用いて行えばよいが、例えば窒素ガス、アルゴンガス等の不活性ガスを更に用いて行ってよい。

[0176] 本発明の重水素化の反応時間は、通常30分～100時間、好ましくは1～50時間、より好ましくは1～30時間、更に好ましくは3～30時間である。

[0177] 本発明の重水素化方法を、重水素源として重水を用い、活性化されていない、パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いた場合を例にとって説明する。

[0178] 即ち、例えば芳香環及び／又は複素環を有する化合物(基質)と、該基質に対して0.01～200重量%のパラジウム触媒と白金触媒から成る混合触媒(1:1)(パラジウム金属と白金金属の合計が基質に対して0.0005～20重量%)を、重水素化された溶媒(混合触媒に対して1～20000当量、好ましくは10～700当量となる量)に加え、反応系を密封し、系内を水素ガスで置換した後、油浴中約20℃～200℃で約30分～100時間攪拌反応させる。反応終了後、反応液を濾過して混合触媒を除き、精製した後¹ H-NMR、²H-NMR、Massスペクトル等を測定して構造解析を行う。

[0179] 生成物が重水素化された溶媒に難溶な場合に、反応液から生成物を単離するに

は、例えば生成物が溶解する有機溶媒等により反応液から生成物を抽出し、更に濾過により混合触媒を除くといった公知の精製方法に従ってこれを行えばよい。

[0180] また、活性化された混合触媒として予め活性化させておいた混合触媒を用い、且つ重水素源として重水素化された溶媒を用いて本発明の重水素化方法を行うことにより、芳香環及び／又は複素環を有する化合物がハロゲン原子を置換基として有している場合でも、該ハロゲン原子は水素原子或いは重水素原子に置換されることなく、芳香環及び／又は複素環のみの重水素化が行われ、また、芳香環及び／又は複素環を有する化合物が例えばニトロ基、シアノ基等の置換基を有している場合でも、それら置換基が還元されることなく、芳香環及び／又は複素環のみの重水素化が行われる。

[0181] 上記した如く、重水素化された溶媒中、活性化された混合触媒の存在下で芳香環及び／又は複素環を有する化合物を重水素化するという本発明の方法によれば、芳香環及び／又は複素環を有する化合物が有する水素原子のうち、従来比較的重水素化率の低い部位の水素原子も、非常に効率よく重水素化することが可能である。

[0182] 即ち、従来のようにパラジウム触媒や白金触媒等の触媒を単独で使用して芳香環を有する化合物を重水素化した場合では、ベンジル位の炭素原子に結合した水素原子の重水素化率に比べ、芳香環上の、芳香環に結合する置換基の隣の炭素原子に結合する水素原子(以下オルト位の水素原子と略記することがある。)の重水素化率は低く、また、ベンジル位より遠い位置に結合している炭素が有する水素原子の重水素化率も、ベンジル位より遠くなるにしたがって低くなっていく傾向にあったが、本発明の方法の如く、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒を用いて重水素化反応を行うことによって、前記のような位置にある水素原子を有する化合物であっても、重水素化率の極めて高いものが得られる。

[0183] 特に、芳香環を有する化合物に於けるオルト位の水素原子の重水素化率は、多くの場合、活性化されたパラジウム触媒単独及び活性化された白金触媒単独で夫々重水素化を行った場合重水素化率よりも、活性化された、パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いて重水素化を行った場合の重水素化率の方が格段に高くなり、

混合触媒を用いることで相乗効果が得られる。

[0184] また、複素環を有する化合物に於ける、複素環上の、置換基が結合する炭素原子の隣の炭素原子が有する水素原子の重水素化率も、多くの場合、活性化されたパラジウム触媒単独及び活性化された白金触媒単独で夫々重水素化を行った場合重水素化率より、活性化された、パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いて重水素化を行った場合の重水素化率の方が格段に高くなり、混合触媒を用いることで相乗効果が得られる。

[0185] 更にまた、本発明の重水素化方法によれば、芳香環或いは複素環に結合したアルキルアミノ基が有する水素原子をも効率よく重水素化することが可能となる。

[0186] 以下、実施例を挙げて本発明を更に具体的に説明するが、本発明はこれらにより何等限定されるものではない。尚、以下の実施例に於いて、パラジウムカーボンはパラジウム金属量が10重量%のもの、白金カーボンは白金金属量が5重量%のものを使用した。

実施例

[0187] 実施例1.

5-フェニル吉草酸500mg、パラジウムカーボン50mg、白金カーボン100mgを重水(D_2O)17mlに懸濁させ、密封した反応系を水素置換した後、油浴中180°Cで約24時間反応させた。反応終了後、反応液をエーテルで抽出して触媒を濾過し、濾液を減圧濃縮した後、 1H -NMR、 2H -NMR及びMassスペクトルを測定して構造解析を行った。反応基質が有する水素原子の重水素化率を表1に示す。尚、表1に於いて、各重水素化率は、反応基質の構造式に付記された数字の位置にある水素原子の重水素化率を示す。

[0188] 比較例1-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表1に併せて示す。

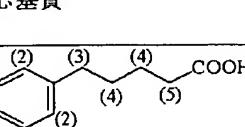
[0189] 比較例1-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表1に併せて示す。

[0190] 比較例1-3.

上記比較例1-2で重水素化された5-フェニル吉草酸500mgを反応基質として使用し、触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表1に併せて示す。

[0191] [表1]

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例1	Pd/C + Pt/C	5	5		(1) (2) (3) (4) : 97, (5) : 94
比較例1-1	Pd/C	5	—		(1) (2) : 15, (3) (4) : 97, (5) : 95
比較例1-2	Pt/C	—	5		(1) : 97, (2) : 19, (3) : 28, (4) : 8, (5) : 10
比較例1-3	Pt/C → Pd/C	5	5		(1) 97 : , (2) : 30, (3) (4) (5) : 97

[0192] 実施例2.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに5-フェニル酪酸500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表2に示す。

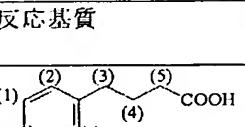
[0193] 比較例2-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例2と同様にして重水素化反応を行った。結果を表2に併せて示す。

[0194] 比較例2-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例2と同様にして重水素化反応を行った。結果を表2に併せて示す。

[0195] [表2]

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例2	Pd/C + Pt/C	5	5		(1) (2) : 97, (3) (4) : 98, (5) : 97
比較例2-1	Pd/C	5	—		(1) (2) : 25, (3) (4) (5) : 100
比較例2-2	Pt/C	—	5		(1) : 96, (2) : 74, (3) : 70, (4) : 28, (5) : 20

[0196] 実施例3.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-n-プロピル安息香酸500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表3に示す。

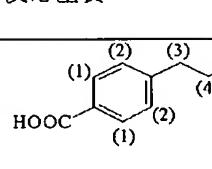
[0197] 比較例3-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例3と同様にして重水素化反応を行った。結果を表3に併せて示す。

[0198] 比較例3-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例3と同様にして重水素化反応を行った。結果を表3に併せて示す。

[0199] [表3]

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例3	Pd/C + Pt/C	5	5		(1): 78, (2): 58, (3): 90, (4): 83, (5): 77
比較例3-1	Pd/C	5	—		(1): 3, (2): 4, (3): 96, (4): 93, (5): 92
比較例3-2	Pt/C	—	5		(1): 62, (2): 17, (3): 15, (4): 12, (5): 11

[0200] 実施例4.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに2-n-プロピルフェノール500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に示す。

[0201] 比較例4-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例4と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に併せて示す。

[0202] 比較例4-2.

触媒としてパラジウムカーボン100mgを用いた以外は実施例4と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に併せて示す。

[0203] 比較例4-3.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例4と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に併せて示す。

[0204] [表4]

	触媒	金属量 (mg)		反応基質	重水素化率 (%)
		Pd	Pt		
実施例 4	Pd/C + Pt/C	5	5	(1) (2)	(1) (2) (4) (5) (6) : 97, (3) : 87
比較例 4-1	Pd/C	5	—	(3)	(1) : 99, (2) (4) : 98, (3) : 48, (5) (6) : 97
比較例 4-2	Pd/C	10	—	(1)	(1) (4) (6) : 97, (2) : 98, (3) : 54, (5) : 98
比較例 4-3	Pt/C	—	5	(4) (5) (6)	(1) (2) : 98, (3) : 38 (4) : 72, (5) : 42, (6) : 28

[0205] 実施例5.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-n-プロピルフェノール500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表5に示す。

[0206] 比較例5-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例5と同様にして重水素化反応を行った。結果を表5に併せて示す。

[0207] 比較例5-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例5と同様にして重水素化反応を行った。結果を表5に併せて示す。

[0208] [表5]

	触媒	金属量 (mg)		反応基質	重水素化率 (%)
		Pd	Pt		
実施例 5	Pd/C + Pt/C	5	5	(1) (2)	(1) (5) : 97, (2) : 93, (3) (4) : 98
比較例 5-1	Pd/C	5	—	(1) (2)	(1) : 97, (2) : 46, (3) (4) (5) : 98
比較例 5-2	Pt/C	—	5	(3) (4) (5)	(1) : 97, (2) (4) : 19, (3) : 27, (5) : 14

[0209] 実施例6.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに2-n-プロピルアニリン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表6に示す。

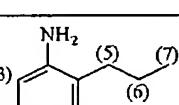
[0210] 比較例6-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例6と同様にして重水素化反応を行った。結果を表6に併せて示す。

[0211] 比較例6-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例6と同様にして重水素化反応を行った。結果を表6に併せて示す。

[0212] [表6]

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例 6	Pd/C + Pt/C	5	5		(1)(3):99, (2):97, (4):59, (5)(6):97, (7):94
比較例6-1	Pd/C	5	—		(1)(2):96, (3):97, (4):12, (5)(6)(7):97
比較例6-2	Pt/C	—	5		(1)(2):97, (3):98, (4):14, (5):49, (6):32, (7):20

[0213] 実施例7.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-n-プロピルアニリン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表7に示す。

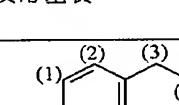
[0214] 比較例7-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例7と同様にして重水素化反応を行った。結果を表7に併せて示す。

[0215] 比較例7-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例7と同様にして重水素化反応を行った。結果を表7に併せて示す。

[0216] [表7]

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例 7	Pd/C + Pt/C	5	5		(1)(2)(3)(4)(5):97
比較例7-1	Pd/C	5	—		(1):98, (2):16, (3)(4):99, (5):98
比較例7-2	Pt/C	—	5		(1):97, (2):87, (3):97, (4):73, (5):34

[0217] 実施例8.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりにN,N-ジメチルアニリン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表8に示す。

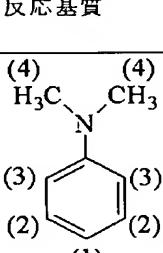
[0218] 比較例8-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例8と同様にして重水素化反応を行った。結果を表8に併せて示す。

[0219] 比較例8-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例8と同様にして重水素化反応を行った。結果を表8に併せて示す。

[0220] [表8]

	触媒	金属量 (mg)		反応基質	重水素化率 (%)
		Pd	Pt		
実施例 8	Pd/C + Pt/C	5	5		(1) (3) : 98, (2) : 34, (4) : 98
比較例8-1	Pd/C	5	—		(1) (3) : 98, (2) : 21, (4) : 51
比較例8-2	Pt/C	—	5		(1) (3) : 98, (2) : 81, (4) : 54

[0221] 実施例9.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりにニコチン酸500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表9に示す。

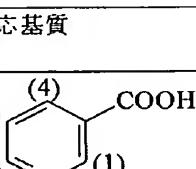
[0222] 比較例9-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例9と同様にして重水素化反応を行った。結果を表9に併せて示す。

[0223] 比較例9-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例9と同様にして重水素化反応を行った。結果を表9に併せて示す。

[0224] [表9]

	触媒	金属量 (mg)		反応基質	重水素化率 (%)
		Pd	Pt		
実施例 9	Pd/C + Pt/C	5	5		(1) (2) (3) : 99, (4) : 48
比較例9-1	Pd/C	5	—		(1) (3) : 98, (2) : 99, (4) : 10
比較例9-2	Pt/C	—	5		(1) : 54, (2) : 99, (3) : 65, (4) : 11

[0225] 実施例10.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-ジメチルアミノピリジン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表10に示す。

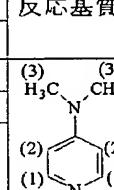
[0226] 比較例10-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例10と同様にして重水素化反応を行った。結果を表10に併せて示す。

[0227] 比較例10-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例10と同様にして重水素化反応を行った。結果を表10に併せて示す。

[0228] [表10]

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例10	Pd/C+Pt/C	5	5		(1):99, (2):16, (3):24
比較例10-1	Pd/C	5	—		(1):99, (2):6, (3):3
比較例10-2	Pt/C	—	5		(1):100, (2):9, (3):5

[0229] 上記実施例から明らかな如く、混合触媒を用いる本発明の重水素化方法によれば、芳香環及び/又は複素環を有する化合物を効率よく重水素化できることが分かる。また、各実施例と、それに対応する比較例との比較から明らかな如く、本発明に係る混合触媒を用いることにより、パラジウムカーボン単独や白金カーボン単独では重水素化率が低かった芳香環上の水素原子、特にオルト位の水素原子や芳香環に結合するアルキレン鎖が有する水素原子も十分に重水素化し得ることが分かった。また、本発明の重水素化方法による重水素化の多くの場合で、芳香環或いは複素環上の、置換基に対してオルト位の水素原子や、芳香環或いは複素環に結合する例えはジアルキルアミノ基等の置換基が有する水素原子の重水素化率について、比較例のパラジウムカーボン単独の重水素化率と白金カーボン単独の重水素化率とを合計しても、混合触媒を用いた場合である実施例の重水素化率には達しないことから、複数の触媒を組み合わせて用いることにより重水素化の相乗効果が生じることが分かる。

産業上の利用可能性

[0230] 芳香環及び／又は複素環を有する化合物を、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒を用いて、芳香環及び／又は複素環を有する化合物を重水素化するという本発明の方法によれば、芳香環や複素環上の水素原子、芳香環や複素環に結合するアルキレン鎖が有する水素原子或いはアルキルアミノ基等の置換基が有する水素原子の重水素化率が高い化合物を容易に得ることが可能となる。中でも特に、本発明の重水素化方法によれば、従来の方法では重水素化率を上げることが困難とされている、芳香環に結合する置換基に対する芳香環上のオルト位の水素原子や、複素環上の、置換基が結合する炭素原子の隣の炭素原子が有する水素原子を、極めて効率よく重水素化することが可能となる。

請求の範囲

- [1] 芳香環及び／又は複素環を有する化合物を、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒の共存下、重水素源と反応させることを特徴とする、芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化方法。
- [2] 重水素源が重水素化された溶媒である請求項1に記載の重水素化方法。
- [3] 重水素化された溶媒が、重水(D_2O)である請求項2に記載の重水素化方法。
- [4] 活性化された混合触媒が、活性化されていない、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒を水素ガス又は重水素ガスと接触させて活性化させたものである請求項1に記載の重水素化方法。
- [5] 活性化されていない混合触媒と水素ガス又は重水素ガスとの接触を、重水素化の反応系内で行うことを特徴とする請求項4に記載の重水素化方法。
- [6] 活性化された混合触媒がパラジウム触媒と白金触媒との混合触媒である請求項1に記載の重水素化方法。
- [7] パラジウム触媒がパラジウムカーボンである請求項6に記載の重水素化方法。
- [8] 白金触媒が白金カーボンである請求項6に記載の重水素化方法。
- [9] パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒が、パラジウム触媒と白金触媒との金属重量比が1:99～99:1のものである請求項6に記載の重水素化方法。
- [10] 芳香環及び／又は複素環を有する化合物が、芳香環或いは複素環に結合するアルキレン鎖を有するものである請求項1に記載の重水素化方法。
- [11] 芳香環及び／又は複素環を有する化合物が、芳香環或いは複素環に結合するアルキルアミノ基を有するものである請求項1に記載の重水素化方法。
- [12] 芳香環及び／又は複素環を有する化合物が、芳香環或いは複素環に結合する、カルボキシル基を有する基を有するものである請求項1に記載の重水素化方法。